

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-235868

(43)Date of publication of application : 29.08.2000

(51)Int.CI.

H01M 10/40

H01M 2/18

// H01M 4/02

(21)Application number : 11-310303

(71)Applicant : TOSHIBA CORP

(22)Date of filing : 29.10.1999

(72)Inventor : TAKAMI NORIO
HASEBE HIROYUKI
OSAKI TAKAHISA
KANDA MOTOI

(30)Priority

Priority number : 10308476
10359154Priority date : 29.10.1998
17.12.1998

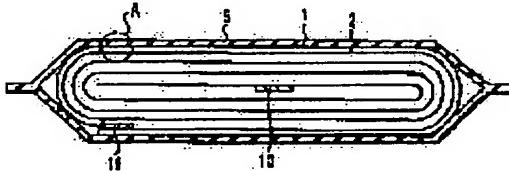
Priority country : JP

JP

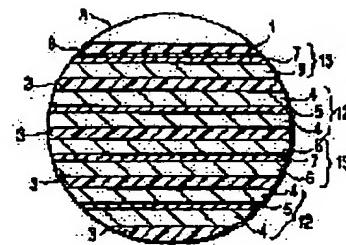
(54) NONAQUEOUS ELECTROLYTE SECONDARY BATTERY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prevent an exterior packaging material of a secondary battery from swelling by restraining the generation of gas when stored at high temperatures as well as to improve large current discharge characteristics and charge/discharge cycle characteristics.



SOLUTION: This secondary battery is equipped with an electrode group 2 comprising a positive electrode 12, a negative electrode 13 including a material for occluding/releasing a lithium ion, and a separator 3 arranged between the positive electrode 12 and the negative electrode 13; a nonaqueous electrolyte impregnated into the electrode group 2 and including a nonaqueous solvent and a lithium salt dissolved therein; and a sheet-made exterior packaging material 1 of 0.5 mm or less in thickness including a resin layer and accommodating the electrode group 2; wherein the nonaqueous solvent contains ?-butyrolactone from over 50 vol.% to under or equal to 95 vol.% of the total nonaqueous solvent.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

12.09.2001

[Date of sending the examiner's decision of
rejection]

(19) 日本国特許庁 (J.P.)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2000-235868

(P2000-235868A)

(43) 公開日 平成12年8月29日 (2000.8.29)

(51) Int.Cl.
H01M 10/40
2/18
// H01M 4/02

種別記号

F I
H01M 10/40
2/18
4/02

テ-テ-ト*(参考)
A 5H014
Z 5H021
B 5H029

審査請求 未請求 請求項の数18 OL (全 30 頁)

(21) 出願番号 特願平11-310303
(22) 出願日 平成11年10月29日 (1999.10.29)
(31) 優先権主張番号 特願平10-308476
(32) 優先日 平成10年10月29日 (1998.10.29)
(33) 優先権主張国 日本 (J.P.)
(31) 優先権主張番号 特願平10-359154
(32) 優先日 平成10年12月17日 (1998.12.17)
(33) 優先権主張国 日本 (J.P.)

(71) 出願人 000003078
株式会社東芝
神奈川県川崎市幸区堀川町72番地
(72) 発明者 高見 则雄
神奈川県川崎市幸区堀川町72番地 株式会
社東芝川崎事業所内
(72) 発明者 長谷部 桂之
神奈川県川崎市幸区堀川町72番地 株式会
社東芝川崎事業所内
(74) 代理人 100053479
弁理士 鈴江 武彦 (外6名)

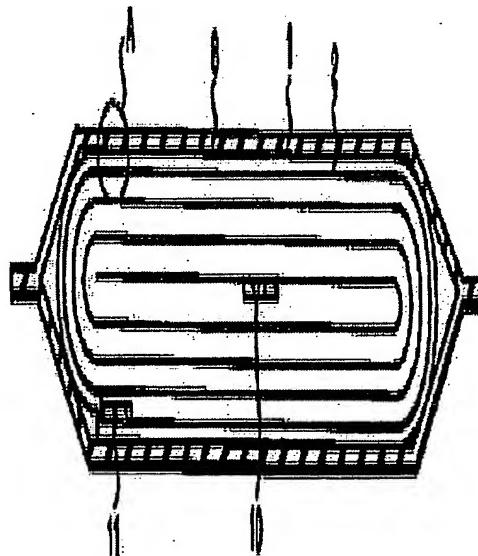
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 非水電解液二次電池

(57) 【要約】

【課題】 高温で貯蔵した際のガス発生を抑制することにより、外装材が膨れるのを抑え、かつ大電流放電特性及び充放電サイクル特性を向上することが可能な非水電解液二次電池を提供することを目的とする。

【解決手段】 正極12と、リチウムイオンを吸蔵・放出する材料を含む負極13と、前記正極12及び前記負極13間に配置されるセパレーターとを備える電極群22；前記電極群22に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群22が収納され、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシート製の外装材11を具備し、前記非水溶媒は、 γ -ブチロラクトンを非水溶媒全体の50体积%より多く、95体积%以下含有することを特徴とする。



【特許請求の範囲】

【請求項 1】 正極と、リチウム イオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセバレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が收納され、樹脂層を含む厚さが 0.5 mm 以下のシート製の外装材；を具備し、

前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の 50 体積% より多く、95 体積% 以下含有することを持つとする非水電解液二次電池。

【請求項 2】 正極と、リチウム イオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセバレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が收納される厚さが 0.3 mm 以下の外装材；を具備し、
前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の 50 体積% より多く、95 体積% 以下含有することを持つとする非水電解液二次電池。

【請求項 3】 前記非水溶媒のヤープチロラクトンの比率は、50 体積% 以上、95 体積% 以下であることを特徴とする請求項 1 または 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 4】 前記非水溶媒は、エチレンカーボネートを更に含むことを特徴とする請求項 1 または 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 5】 前記非水溶媒は、プロピレンカーボネート、ビニレンカーボネート、トリフロロプロピレン、ジエチルカーボネート、メチルエチルカーボネート及び芳香族化合物から選ばれる少なくとも 1 種類からなる第 3 溶媒を更に含むことを特徴とする請求項 4 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 6】 前記正極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されていると共に、前記正極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されていることを特徴とする請求項 1 または 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 7】 前記正極、前記負極及び前記セバレータは、前記正極及び前記負極に含まれる粘着剤を熱硬化させることにより一体化されていることを特徴とする請求項 1 または 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 8】 前記セバレータは、空気透過率が 60.0 秒 / 1.00 cm³ 以下の多孔質シートを含むことを特徴とする請求項 1 または 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 9】 前記リチウム イオンを吸収・放出する材料は、黒鉛、コードス、炭素繊維及び球状炭素から選ばれる少なくとも 1 種類の黒鉛質材料もしくは炭素質材料を含むことを特徴とする請求項 2 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 10】 前記炭素繊維は、メソフェーズピッチ系炭素繊維であることを特徴とする請求項 9 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 11】 正極集電体及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウム イオンを吸収・放出する材料を含有する負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセバレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム 塩とを含む非水電解液；前記電極群が收納され、樹脂層を含む厚さが 0.5 mm 以下のシート製の外装材；を具備し、

前記正極活性物質層の空隙率は前記負極活性物質層の空隙率に比べて低く、前記正極活性物質層の厚さは 1.0 ~ 1.00 μm であり、

前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の 40 体積% 以上 95 体積% 以下含有することを持つとする非水電解液二次電池。

【請求項 12】 正極集電体及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウム イオンを吸収・放出する材料を含有する負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセバレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム 塩とを含む非水電解液；前記電極群が收納される厚さが 0.3 mm 以下の外装材；を具備し、

前記正極活性物質層の空隙率は前記負極活性物質層の空隙率に比べて低く、前記正極活性物質層の厚さは 1.0 ~ 1.00 μm であり、

前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の 40 体積% 以上 95 体積% 以下含有することを持つとする非水電解液二次電池。

【請求項 13】 前記正極活性物質層の厚さは 1.0 ~ 6.0 μm であることを特徴とする請求項 1 または 12 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 14】 前記非水溶媒は、エチレンカーボネートを更に含むことを特徴とする請求項 1 または 12 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 15】 前記非水溶媒は、プロピレンカーボネート、ビニレンカーボネート、トリフロロプロピレン、ジエチルカーボネート、メチルエチルカーボネート及び芳香族化合物から選ばれる少なくとも 1 種類からなる第 3 溶媒を更に含むことを特徴とする請求項 14 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 16】 前記正極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されていると共に、前記負極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接

者性を有する高分子により一体化されていることを特徴とする請求項 11 または 12 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 17】 前記正極、前記負極及び前記セパレータは、前記正極及び前記負極に含まれる粘着剤を熱硬化させることにより一体化されていることを特徴とする請求項 11 または 12 記載の非水電解液二次電池。

【請求項 18】 前記セパレータは、空気透過率が 60 0 秒 / 100 cm² 以下との多孔質シートを含むことを特徴とする請求項 11 または 12 記載の非水電解液二次電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、非水電解液二次電池に係る。

【0002】

【従来の技術】 現在、携帯電話などの携帯機器向けの非水電解液二次電池として、リチウムイオン二次電池が商品化されている。この電池は、正極にリチウム、コバルト酸化物 (LiCoO₂)、負極に黒鉛質材料や炭素質材料、非水電解液にリチウム塩を溶解した有機溶媒、セパレータに多孔質膜が用いられている。前記電解液の溶媒としては低粘度、低沸点の非水溶媒が用いられている。

【0003】 例えば特開平 4-14769 号公報には、プロピレンカーボネートとエチレンカーボネートと ヤーブチロラクトンからなる混合溶媒を主体とし、ヤーブチロラクトンの比率が溶媒全体の 10 ~ 50 体積 % である電解液を備えた非水電解液二次電池が記載されている。この公報では、円筒形非水電解液二次電池の低温放電特性を改善することを目的としている。

【0004】 ところで、携帯機器の薄型化に伴って電池の厚さを薄くすることが要望されている。このためには、正極、負極、セパレータ及び非水電解液を収納する外装材の厚さを薄くする必要がある。しかしながら、前述した特開平 4-14769 号公報に記載されたヤーブチロラクトンの含有量が 10 ~ 50 体積 % である溶媒を含む非水電解液を備えたリチウムイオン二次電池は、初充電時に負極からガス発生が多くなったり、60°C 以上の高温で貯蔵した時に正極と非水電解液が反応して非水電解液の酸化分解が生じ、ガス発生が起きる。このため、外装材の厚さを薄くすると、このガス発生により外装材が膨れ、変形するという問題点を生じる。外装材が変形すると、電池が電子機器に納まらなくなったり、あるいは電子機器の誤作動を招く恐れがある。

【0005】 一方、特開平 11-97062 号公報には、ヤーブチロラクトンの比率が 100 体積 % である溶媒にホウ化リチウム (LiBF₄) を溶解させたものを非水電解液として備える非水電解液二次電池が開示されている。この公報では、リチウムコバルト複合酸化物を活性物質として含む正極が非水電解液により酸化分解

されるのを抑制することを目的としている。

【0006】 しかしながら、特開平 11-97062 号公報に開示されたヤーブチロラクトンの比率が 100 体積 % である溶媒にホウ化リチウム (LiBF₄) を溶解させた非水電解液は、負極と反応して還元分解が生じやすい。その結果、負極において電流集中が生じやすくなるため、負極表面にリチウム金属が析出したり、あるいは負極界面のインピーダンスが高くなり、負極の充放電効率が低下し、充放電サイクル特性の低下を招く。

【0007】 また、非水電解液二次電池においては、大電流放電特性及び充放電サイクル特性の更なる改善が要望されている。

【0008】

【発明が解決しようとする課題】 本発明の目的は、高温で貯蔵した際のガス発生を抑制することにより、外装材が膨れるのを抑え、かつ大電流放電特性及び充放電サイクル特性を向上することが可能な非水電解液二次電池を提供しようとするものである。

【0009】

【課題を解決するための手段】 本発明によれば、正極と、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納され、樹脂層を含む厚さが 0.5 mm 以下のシートからなる外装材；を具備し、前記非水溶媒は、ヤーブチロラクトンを非水溶媒全体の 50 体積 % より多く、95 体積 % 以下含有する非水電解液二次電池が提供される。

【0010】 本発明によれば、正極と、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納される厚さが 0.3 mm 以下の外装材；を具備し、前記非水溶媒は、ヤーブチロラクトンを非水溶媒全体の 50 体積 % より多く、95 体積 % 以下含有する非水電解液二次電池が提供される。

【0011】 本発明によれば、正極集電体及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含有する負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納され、樹脂層を含む厚さが 0.5 mm 以下のシートからなる外装材；を具備し、前記正極活性物質層の空隙率を前記負極活性物質層の空隙率に比べて低くし、前記正極活性物質層の厚さは 1.0 ~ 1.00 μm であり、前記非

水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の40体積%以上95体積%以下含有する非水電解液二次電池が提供される。

【0012】本発明によれば、正極集電体及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活物質層を含む正極と、負極集電体及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウムイオンを吸蔵・放出する材料を含有する負極活物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納される厚さが0.3mm以下の外装材；を具備し、前記正極活物質層の空隙率を前記負極活物質層の空隙率に比べて低くし、前記正極活物質層の厚さは1.0～1.00μmであり、前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の40体積%以上95体積%以下含有する非水電解液二次電池が提供される。

【0013】

【発明の実施の形態】本発明に係る第1の非水電解液二次電池は、正極と、リチウムイオンを吸蔵・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納される外装材；を具備する。また、前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の50体積%より多く、95体積%以下含有する。

【0014】この二次電池は、前記正極、前記負極及び前記セパレータが一体化されていても良いが、以下の(a)、または(b)に説明するような条件で一体化されていることが好ましい。

【0015】(a)前記正極及び前記セパレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されていると共に、前記正極及び前記セパレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されている。特に、前記正極及び前記セパレータがこれらの内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化されていると共に、前記正極及び前記セパレータがこれら内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化されていることが好ましい。

【0016】(b)前記正極、前記負極及び前記セパレータが、前記正極及び前記負極に含まれる結着剤を熱硬化させることにより一体化されている。

【0017】この(a)または(b)の構成にすることによって、外装材の膨れをより一層低減することができる。

【0018】また、前記二次電池は、電池容量(Ah)と1kHzの電池内部インピーダンス(mΩ)の積が1.0mΩ·Ah以上、11.0mΩ·Ah以下であることが

望ましい、容量とインピーダンスの積を前記範囲内にすることによって、大電流放電特性と充放電サイクル特性をより向上することができる。ここで、電池容量とは、公称容量あるいは0.2Cで放電した際の放電容量である。より好ましい範囲は、2.0mΩ·Ah以上、5.0mΩ·Ah以下である。

【0019】電池容量とインピーダンスの積を1.0mΩ·Ah以上、11.0mΩ·Ah以下にするのは、例えば、後述する(1)の製造方法か、あるいは後述する(1)の製造方法により可能である。但し、(1)において、接着性高分子の添加量、接着性高分子の分布及び初充電条件を、電池容量とインピーダンスの積が1.0mΩ·Ah以上、11.0mΩ·Ah以下になるように設定する。また、(1)においては、電極群を成形する際の温度とプレス圧、及び初充電条件を、電池容量とインピーダンスの積が1.0mΩ·Ah以上、11.0mΩ·Ah以下になるように設定する。

【0020】以下、前述した(e)を満足する電極群を備える非水電解液二次電池について説明する。

【0021】1) 正極

この正極は、活物質を含む正極層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。

【0022】前記正極層は、正極活物質及び導電剤を含む。また、前記正極層は、接着性を有する高分子とは別に、正極活物質同士を結合する結合剤を含んでいる。

【0023】前記正極活物質としては、種々の酸化物、例えば二酸化マンガン、リチウムマンガン複合酸化物、リチウム含有ニッケル酸化物、リチウム含有コバルト酸化物、リチウム含有ニッケルコバルト酸化物、リチウム含有鉄酸化物、リチウムを含むバナジウム酸化物や、二硫化チタン、二硫化モリブデンなどのカルコゲン化合物などを挙げることができる。中でも、リチウム含有コバルト酸化物(例えば、Li₁C_{0.02})、リチウム含有ニッケルコバルト酸化物(例えば、Li₁Ni_{0.8}Co_{0.2}O₂)、リチウムマンガン複合酸化物(例えば、Li₁Mn₂O₄、Li₁Mn_{0.2}O₂)を用いると、高電圧が得られるために好ましい。

【0024】前記導電剤としては、例えばアセチレンブラック、カーボンブラック、黒鉛等を挙げることができる。

【0025】前記結合剤は、活物質を集電体に保持させ、かつ活物質同士をつなぐ機能を有する。前記結合剤としては、例えばポリテトラフルオロエチレン(PTFE)、ポリフッ化ビニリデン(PVdF)、エチレン-プロピレンジエン共重合体(EPM)、スチレン-ブタジエンゴム(SBR)等を用いることができる。

【0026】前記正極活物質、導電剤および結合剤の配合割合は、正極活物質8.0～9.5重量%、導電剤3～20重量%、結合剤2～7重量%の範囲にすることが好ましい。

【0027】前記集電体としては、多孔質構造の導電性基板か、あるいは無孔の導電性基板を用いることができる。これら導電性基板は、例えば、アルミニウム、ステンレス、またはニッケルから形成することができる。

【0028】中でも、直徑3mm以下の孔が10cm²当り1個以上の割合で存在する二次元的な多孔質構造を有する導電性基板を用いることが好ましい。すなわち、導電性基板に開口された孔の直徑が3mmよりも大きくなると、十分な正極強度が得られなくなる恐れがある。一方、直徑3mm以下の孔の存在割合が前記範囲よりも少なくなると、電極群に非水電解液を均一に浸透させることが困難になるため、十分な充放電サイクル特性が得られなくなる恐れがある。孔の直徑は、0.1~1mmの範囲にすることがより好ましい。また、孔の存在割合は、10cm²当り10~20個の範囲にすることがより好ましい。

【0029】前述した直徑3mm以下の孔が10cm²当り1個以上の割合で存在する二次元的な多孔質構造を有する導電性基板は、厚さを1.5~1.0μmの範囲にすることが好ましい。厚さを1.5μm未満にすると、十分な正極強度が得られなくなる恐れがある。一方、厚さが1.0μmを越えると、電池重量および電極群の厚さが増加し、薄型二次電池の重量エネルギー密度や、体積エネルギー密度を十分に高くすることが困難になる恐れがある。厚さのより好ましい範囲は、3.0~8.0μmである。

【0030】2) 負極

前記負極は、負極層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。

【0031】前記負極層は、リチウムイオンを吸収・放出する炭素質物を含む。また、前記負極層は、接着性を有する高分子とは別に、負極材料を結合する結合剤を含んでいる。

【0032】前記炭素質物としては、黒鉛、コーカス、炭素繊維、球状炭素などの黒鉛質材料もしくは炭素質材料、熱硬化性樹脂、等方性ピッチ、メソフェースピッチ、メソフェースピッチ系炭素繊維、メソフェース小球体など(特に、メソフェースピッチ系炭素繊維が容量や充放電サイクル特性が高くなり好ましい)に50.0~300.0℃で熱処理を施すことにより得られる黒鉛質材料または炭素質材料等を挙げることができる。中でも、前記熱処理の温度を200.0℃以上にすることにより得られ、(002)面の面間隔d₀₀₂が0.3~4.0nm以下である黒鉛結晶を有する黒鉛質材料を用いるのが好ましい。このような黒鉛質材料を炭素質として含む負極を備えた非水電解液二次電池は、電池容量および大電流放電特性を大幅に向上的ことができる。前記面間隔d₀₀₂は、0.3~5nm以下であることが更に好ましい。

【0033】前記結合剤としては、例えばポリテトラフ

ルオロエチレン(PTFE)、ポリフッ化ビニリデン(PVdF)、エチレン-プロピレンジエン共重合体(EPDM)、ステレン-ブタジエンゴム(SBR)、カルボキシメチルセルロース(CMC)等を用いることができる。

【0034】前記炭素質物及び前記結合剤の配合割合は、炭素質物9.0~9.8重量%、結合剤2~20重量%の範囲であることが好ましい。

【0035】前記集電体としては、多孔質構造の導電性基板か、あるいは無孔の導電性基板を用いることができる。これら導電性基板は、例えば、銅、ステンレス、またはニッケルから形成することができる。

【0036】中でも、直徑3mm以下の孔が10cm²当り1個以上の割合で存在する二次元的な多孔質構造を有する導電性基板を用いることが好ましい。すなわち、導電性基板の孔の直徑が3mmよりも大きくなると、十分な負極強度が得られなくなる恐れがある。一方、直徑3mm以下の孔の存在割合が前記範囲よりも少なくなると、電極群に非水電解液を均一に浸透させることが困難になるため、十分な充放電サイクル特性が得られなくなる恐れがある。孔の直徑は、0.1~1mmの範囲にすることがより好ましい。また、孔の存在割合は、10cm²当り10~20個の範囲にすることがより好ましい。

【0037】前述した直徑3mm以下の孔が10cm²当り1個以上の割合で存在する二次元的な多孔質構造を有する導電性基板は、厚さを1.0~5.0μmの範囲にすることが好ましい。厚さを1.0μm未満にすると、十分な負極強度が得られなくなる恐れがある。一方、厚さが5.0μmを越えると、電池重量および電極群の厚さが増加し、薄型二次電池の重量エネルギー密度や、体積エネルギー密度を十分に高くすることが困難になる恐れがある。

【0038】前記負極層は、前述したリチウムイオンを吸収・放出する炭素物質を含むもののに、アルミニウム、マグネシウム、スズ、けい素等の金属か、金属酸化物か、金属硫化物か、もしくは金属塗化物から選ばれる金属化合物や、リチウム合金を含むものであってもよい。

【0039】前記金属酸化物としては、例えば、スズ酸化物、ケイ素酸化物、リチウムチタン酸化物、ニオブ酸化物、タンクスデン酸化物等を挙げることができる。

【0040】前記金属硫化物としては、例えば、スズ硫化物、チタン硫化物等を挙げることができる。

【0041】前記金属塗化物としては、例えば、リチウムコバルト空化物、リチウム鉄空化物、リチウムマンガン空化物等を挙げることができる。

【0042】前記リチウム合金としては、例えば、リチウムアルミニウム合金、リチウムスズ合金、リチウム鉛合金、リチウムケイ素合金等を挙げることができる。

【0043】3) セパレータ

このセパレータは、多孔質シートから形成される。

【0044】前記多孔質シートとしては、例えば、多孔質フィルム、もしくは不織布を用いることができる。前記多孔質シートは、例えば、ポリオレフィン及びセルロースから選ばれる少なくとも1種類の材料からなることが好ましい。前記ポリオレフィンとしては、例えば、ポリエチレン、ポリプロピレンを挙げることができる。中でも、ポリエチレンが、あるいはポリプロピレン、または两者からなる多孔質フィルムは、二次電池の安全性を向上できるため、好ましい。

【0045】前記多孔質シートの厚さは、 $30\mu m$ 以下にすることが好ましい。厚さが $30\mu m$ を越えると、正負極間の距離が大きくなつて内部抵抗が大きくなる恐れがある。また、厚さの下限値は、 $5\mu m$ にすることが好ましい。厚さを $5\mu m$ 未満にすると、セパレータの強度が著しく低下して内部ショートが生じやすくなる恐れがある。厚さの上限値は、 $25\mu m$ にすることがより好ましく、また、下限値は $10\mu m$ にすることがより好ましい。

【0046】前記多孔質シートは、 $120^\circ C$ 、1時間での熱収縮率を 20% 以下であることが好ましい。前記熱収縮率が 20% を越えると、正負極およびセパレータの接着強度を十分なものにすることが困難になる恐れがある。前記熱収縮率は、 15% 以下にすることがより好ましい。

【0047】前記多孔質シートは、多孔度が $30\sim 50\%$ の範囲であることが好ましい。これは次のような理由によるものである。多孔度が 30% 未満にすると、セパレータにおいて高い電解液保持性を得ることが困難になる恐れがある。一方、多孔度が 60% を越えると、十分なセパレータ強度を得られなくなる恐れがある。多孔度のより好ましい範囲は、 $35\sim 50\%$ である。

【0048】前記多孔質シートは、空気透過率が $600\text{秒}/100\text{cm}^3$ 以下であることが好ましい。空気透過率は、 100cm^3 の空気が多孔質シートを透過するのに要した時間(秒)を意味する。空気透過率が $60\text{秒}/100\text{cm}^3$ を越えると、セパレータにおいて高いリチウムイオン移動度を得ることが困難になる恐れがある。また、空気透過率の下限値は、 $100\text{秒}/100\text{cm}^3$ にすることが好ましい。空気透過率を $100\text{秒}/100\text{cm}^3$ 未満にすると、十分なセパレータ強度を得られなくなる恐れがあるからである。空気透過率の上限値は $500\text{秒}/100\text{cm}^3$ にすることがより好ましく、更に好ましい上限値は $400\text{秒}/100\text{cm}^3$ である。また、下限値は $150\text{秒}/100\text{cm}^3$ にすることがより好ましい。

【0049】4) 非水電解液

前記非水電解液は、ヤーフチロラクトン(BL)を主体とする混合非水溶媒にリチウム塩を溶解したもので、BL

の組成比率は混合非水溶媒全体の $50\text{体積}\%$ より多く、 $95\text{体積}\%$ 以下である。比率が $50\text{体積}\%$ 以下であると、高温時にガスが発生し易くなる。また、混合非水溶媒がBL及び環状カーボネートを含むものである場合、環状カーボネートの比率が相対的に高くなるため、溶媒粘度が高くなり、非水電解液の導電率が低下する。その結果、充放電サイクル特性、大電流放電特性及び $-20^\circ C$ 付近の低温環境下での放電特性が低下する。一方、比率が $95\text{体積}\%$ を超えると、負極とBLとの反応が生じるため、充放電サイクル特性が低下する。すなわち、負極(例えば、リチウムイオンを吸収・放出する炭素質物を含むもの)とBLとの反応で非水電解液の還元分解が生じると、負極の表面に充放電反応を阻害する被膜が形成される。その結果、負極において電流集中が生じやすくなるため、負極表面にリチウム金属が析出したり、あるいは負極界面のインピーダンスが高くなり、負極の充放電効率が低下し、充放電サイクル特性の低下を招く。より好ましい範囲は、 $60\text{体積}\%$ 以上、 $95\text{体積}\%$ 以下である。この範囲にすることによって、高温貯蔵時のガス発生を抑制する効果をより高くすることができると共に、 $-20^\circ C$ 付近の低温環境下での放電容量をより向上することができる。更に好ましい範囲は $65\text{体積}\%$ 以上、 $90\text{体積}\%$ 以下である。

【0050】BLと混合される溶媒としては、環状カーボネートが負極の充放電効率を高める点で望ましい。

【0051】前記環状カーボネートとしては、プロピレンカーボネート(PC)、エチレンカーボネート(EC)、ビニレンカーボネート(VC)、トリフルオロプロピレンカーボネート(TFPC)等が望ましい。特に、BLと混合される溶媒としてECを用いると、充放電サイクル特性と大電流放電特性を大幅に向上することができる。また、BLと混合する他の溶媒としては、PC、VC、TFPC、ジエチルカーボネート(DEC)、メチルエチルカーボネート(MEC)及び芳香族化合物からなる群より選ばれる少なくとも一種からなる第3溶媒とECとの混合溶媒であると、充放電サイクル特性を高める点で望ましい。

【0052】さらに溶媒粘度を低下させる観点から低粘度溶媒を $20\text{体積}\%$ 以下含んでもよい。低粘度溶媒としては例えば鎖状カーボネート、鎖状エーテル、環状エーテル等が挙げられる。

【0053】本発明に係る非水溶媒のより好ましい組成は、BLとEC、BLとPC、BLとECとDEC、BLとECとMEC、BLとECとMECとVC、BLとECとVC、BLとPCとVCである。このとき、ECの体積比率は $5\sim 40\text{体積}\%$ とすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。ECの比率を $5\text{体積}\%$ 未満にすると、負極表面を保護膜で緻密に覆うことが困難になる恐れがあるため、負極とBLとの反応が生じ、充放電サイ

クル特性を十分に改善することが困難になる可能性がある。一方、E.Cの比率が40体積%を超えると、非水電解液の粘度が高くなつてイオン伝導度が低下する恐れがあるため、充放電サイクル特性、大電流放電特性及び低温放電特性を十分に改善することが困難になる可能性がある。E.Cの比率の更に好ましい範囲は、10~35体積%である。また、DEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒は、負極の表面に緻密な保護膜を形成し、負極の界面インピーダンスを低下させる作用をなす。この溶媒の添加量は、特に限定されるものではなく、この作用が生じるような量に設定される。但し、非水溶媒におけるDEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類の溶媒の比率が10体積%を超えると、高温環境下で非水電解液が酸化分解するのを十分に抑制することが困難になるか、あるいは非水電解液の粘度が高くなつてイオン導電率が低下する恐れがある。このため、非水溶媒におけるDEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類の溶媒の体積比率は、10体積%以下とすることが望ましい。更に好ましい体積比率は、2体積%以下である。また、体積比率の下限値は、0.001体積%にすることが好ましく、更に好ましい下限値は0.05体積%である。

【0054】特に、50体積%より多く、95体積%以下のBL、EC及びVCを含む非水溶媒が好ましい。この非水溶媒を含む非水電解液と、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含む負極とを備えた非水電解液二次電池は、負極の界面のインピーダンスを大幅に低下させることができると共に、負極に金属リチウムが析出するのを抑制することができたため、負極の充放電効率を向上することができる。その結果、優れた大電流放電特性と、長寿命を実現しつつ、高温貯蔵時のガス発生を抑制して外装材の変形を抑えることができる。このように負極特性が改善されるのは、以下に説明するような作用によるものと推測される。前記二次電池においては、前記負極の表面にECによる保護膜が形成されるに加えて、VCによる薄くて、緻密な被膜が形成される。その結果、BLと負極との反応が更に抑えられるため、インピーダンスの低下及び金属リチウムの析出防止が達成されるものと考えられる。

【0055】また、非水溶媒としては、前述した組成を有するものの代わりに、50体積%より多く、95体積%以下のBL、EC及び芳香族化合物を含むものを用いても良い。前記芳香族化合物としては、例えば、ベンゼン、トルエン、キシレン、ビフェニル及びテルフェニルから選ばれる少なくとも1種類を挙げることができる。ECは、負極（例えば、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含むもの）の表面に付着して保護膜を形成し、負極とBLとの反応を抑制することができる。このとき、ECの体積比率は、前述したのと同様な理由によ

り5~40体積%とすることが好ましい。また、ECの比率の更に好ましい範囲は、10~35体積%である。一方、前記芳香族化合物のベンゼン環は、負極（例えば、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含むもの）の表面に吸着しやすいため、負極とBLとの反応を抑制することができる。従って、50体積%より多く、95体積%以下のBL、EC及び芳香族化合物を含む非水溶媒は、負極とBLとの反応を十分に抑えることができるため、二次電池の充放電サイクル特性を向上することができる。このような非水溶媒は、さらに、DEC、MEC、PC、TFPC及びVCから選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒を含むことが好ましい。DEC、MEC、PC、TFPC及びVCから選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒を添加することによって、負極とBLとの反応を更に抑制することができるため、充放電サイクル特性をさらに向上することができる。中でも、VCが好ましい。芳香族化合物、DEC、MEC、PC、TFPC及びVCから選ばれる少なくとも1種類からなる第3溶媒の添加量は、特に限定されるものではなく、この作用が生じるような量に設定される。但し、非水溶媒における前記第3溶媒の比率が10体積%を超えると、高温環境下で非水電解液が酸化分解するのを十分に抑制することが困難になるか、あるいは非水電解液の粘度が高くなつてイオン導電率が低下する恐れがある。このため、非水溶媒における前記第3溶媒の体積比率は、10体積%以下とすることが望ましい。更に好ましい体積比率は、2体積%以下である。また、体積比率の下限値は、0.001体積%にすることが好ましく、更に好ましい下限値は0.05体積%である。

【0056】前記非水電解液に含まれる電解質としては、例えば過塩素酸リチウム（LiClO₄）、六フッ化リチウム（LiPF₆）、ホウフッ化リチウム（LiBF₄）、六フッ化砒素リチウム（LiAsF₆）、トリフルオロメタヌルボン酸リチウム（LiCF₃SO₃）、ピストリフルオロメチルスルホニルイミドリチウム、[LiN(CF₃SO₂)₂]などのリチウム塩（電解質）が挙げられる。中でもLiPF₆あるいはLiBF₄を用いるのが好ましい。

【0057】前記電解質の前記非水溶媒に対する溶解量は、0.5~2.0モル/lとすることが望ましい。

【0058】前記非水電解液の量は、電池単位容量100mAh当たり0.2~0.6gにすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。非水電解液を0.2g/100mAh未満にすると、正極と負極のイオン伝導度を十分に保つことができなくなる恐れがある。一方、非水電解液量が0.6g/100mAhを越えると、電解液量が多量になつてフィルム製外装材による封止が困難になる恐れがある。非水電解液量のより好ましい範囲は、0.4~0.55g/100mAhである。

ある。

【0059】5) 接着性を有する高分子

前記接着性を有する高分子は、非水電解液を保持した状態で高い接着性を維持できるものであることが望ましい。さらに、かかる高分子は、リチウムイオン伝導性が高いとなお好ましい。具体的には、ポリアクリロニトリル(PAN)、ポリアクリレート(PMMA)、ポリフッ化ビニリデン(PVdF)、ポリ塩化ビニル(PVC)、またはポリエチレンオキサイド(PEO)等を挙げることができる。特に、ポリフッ化ビニリデンが好ましい。ポリフッ化ビニリデンは、非水電解液を保持することができ、非水電解液を含むと一部ケル化を生じるため、イオン伝導度をより向上することができる。

【0060】前記接着性を有する高分子は、正極、負極、セバレータの空隙内において微細な孔を有する多孔質構造をとることが好ましい。多孔質構造を有する接着性を有する高分子は、非水電解液を保持することができる。

【0061】前記電池に含まれる接着性を有する高分子の総量は、電池容量100mAh当たり0.1~6mgにすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。接着性を有する高分子の総量を電池容量100mAh当たり0.1mg未満にすると、正極、セバレータ及び負極の密着性を十分に向上させることができ困難になる恐れがある。一方、前記総量が電池容量100mAh当たり6mgを超えると、二次電池のリチウムイオン伝導度の低下や、内部抵抗の上昇を招く恐れがあり、放電容量、大電流放電特性及び充放電サイクル特性を改善することが困難になる恐れがある。接着性を有する高分子の総量のより好ましい範囲は、電池容量100mAh当たり0.2~1mgである。

【0062】6) 外装材

この外装材には、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシート製の第1の外装材か、厚さが0.3mm以下の第2の外装材が用いられる。この第1及び第2の外装材は、総量であるために電池重量当たりのエネルギー密度を高くすることができるものの、可撓性(flexibility)を有するために電極群または非水電解液から発生するガスにより変形しやすい。

【0063】第1の外装材に含まれる樹脂層は、例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン等から形成することができます。具体的には、前記第1の外装材は、金属層と、前記金属層の両面に配置された保護層とが一体化されたシートからなる。前記金属層は、水分を遮断する役割をなす。前記金属層は、例えば、アルミニウム、ステンレス、鉄、銅、ニッケル等を挙げることができる。中でも、経量で、水分を遮断する機能が高いアルミニウムが好ましい。前記金属層は、1種類の金属から形成しても良いが、2種類以上の金属層を一体化させたものから形成しても良い。前記2つの保護層のうち、外部と接す

る保護層は前記金属層の損傷を防止する役割をなす。この外部保護層は、1種類の樹脂層、もしくは2種類以上の樹脂層から形成される。一方、内部保護層は、前記金属層が非水電解液により腐食されるのを防止する役割を担う。この内部保護層は、1種類の樹脂層、もしくは2種類以上の樹脂層から形成される。また、かかる内部保護層の表面に熱融着性樹脂を配することができる。

【0064】前記第1の外装材の厚さが0.5mmを超えると、電池の重量当たりの質量が低下する。第1の外装材の厚さは0.3mm以下にすることが好ましく、更に好ましくは0.25mm以下で、最も好ましくは0.15mm以下である。また、厚さが0.5mmより薄いと、変形や破損し易くなる。このため、厚さの下限値は0.05mmにすることが好ましい。更に好ましい下限値は0.08mmで、最も好ましい範囲は0.1mmである。

【0065】前記第2の外装材には、例えば、金属缶、または水分を遮断する機能を有するフィルムを用いることができる。前記金属缶は、例えば、鉄、ステンレス、アルミニウムから形成することができる。一方、前記フィルムとしては、例えば、金属層と、前記金属層の少なくとも一部に形成された可撓性を有する合成樹脂層とを含むラミネートフィルムを挙げることができる。前記金属層は、例えば、アルミニウム、ステンレス、鉄、銅、ニッケル等を挙げができる。中でも、経量で、水分を遮断する機能が高いアルミニウムが好ましい。また、前記合成樹脂としては、例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン等を挙げができる。

【0066】前記第2の外装材の厚さが0.3mmより厚いと、薄型化の効果が小さい、つまり重量エネルギー密度を十分に高くすることが困難になる。前記第2の外装材の厚さは、0.25mm以下にすることが好ましく、更に好ましい範囲は0.15mm以下である。また、厚さが0.05mmより薄いと、変形や破損し易くなる。このため、厚さの下限値は0.05mmにすることが好ましい。更に好ましい下限値は0.08mmで、最も好ましい範囲は0.1mmである。特に、前記第2の外装材の厚さは、0.05~0.3mmの範囲内であることが好ましい。さらに好ましい範囲は0.08~0.15mmである。

【0067】外装材の厚さは、以下に説明する方法で測定される。すなわち、外装材の封止部を除く領域において、互いに1cm以上離れて存在する3点を任意に選択し、各点の厚さを測定し、平均値を算出し、この値を外装材の厚さとする。なお、前記外装材の表面に異物(例えば、樹脂)が付着している場合、この異物を除去してから厚さの測定を行う。例えば、前記外装材の表面にPVdFが付着している場合、前記外装材の表面をジメチルホルムアミド溶液で拭き取ることによりPVdFを除去した後、厚さの測定を行う。

【0068】前記フィルム 製外装材を用いる場合、前記電極群がその表面の少なくとも一部に形成された接着層により前記外装材の内面に接着されていることが望ましい。このような構成にすると、前記電極群の表面に前記外装材を固定することができるため、電解液が電極群と外装材の間に浸透するのを抑えることができる。

【0069】この非水電解液二次電池の一例である環型リチウムイオン二次電池を図1及び図2を参照して詳細に説明する。

【0070】図1は、本発明に係わる第1の非水電解液二次電池の一例である環型リチウムイオン二次電池を示す断面図、図2は図1のA部を示す拡大断面図、図3は図1の二次電池における正極層、セバーラタ及び負極層の境界附近を示す模式図である。

【0071】図1に示すように、例えばフィルムからなる外装材1は、電極群2を包囲している。前記電極群2は、正極、セバーラタおよび負極からなる積層物が偏平形状に捲回された構造を有する。前記積層物は、図2に示すように、(国2の下側から)セバーラタ3、正極層4と正極集電体5と正極層4を備えた正極1、2、セバーラタ3、負極層5と負極集電体7と負極層6を備えた負極1、3、セバーラタ3、正極層4と正極集電体5と正極層4を備えた正極1、2、セバーラタ3、負極層6と負極集電体7を備えた負極1、3がこの順番に積層されたものからなる。前記電極群2は、最外層に前記負極集電体7が位置している。前記電極群2の表面は、接着部8が存在している。前記外装材1の内面は、前記接着部8に接着されている。図3に示すように、正極層4、セバーラタ3及び負極層5の空隙には、接着性を有する高分子9がそれぞれ保持されている。正極1、2及びセバーラタ3は、正極層4及びセバーラタ3の内部及びこれらとの境界に点在する接着性を有する高分子9により接着されている。一方、負極1、3及びセバーラタ3は、負極層6及びセバーラタ3の内部及びこれらとの境界に点在する接着性を有する高分子9により接着されている。非水電解液は、前記外装材1内の前記電極群2に含浸されている。帯状の正極リード10は、一端が前記電極群2の前記正極集電体5に接続され、かつ他端が前記外装材1から延出されている。一方、帯状の負極リード11は、一端が前記電極群2の前記負極集電体7に接続され、かつ他端が前記外装材1から延出されている。

【0072】なお、前述した図1においては、電極群2の表面全体に接着部8を形成したが、電極群2の一部に接着部8を形成しても良い。電極群2の一部に接着部8を形成する場合、少なくとも電極群の最外周に相当する面に形成することが好ましい。また、接着部8はなくとも良い。

【0073】この前述した(a)の条件を満足する電極群を備える非水電解液二次電池は、例えば、以下に説明する(I)方法で製造される。ただし、本発明に係る非

水電解液二次電池の製造方法は本発明の範囲にあるものであらば以下の形態に限定されるものではない。

【0074】<製造方法(I)>

(第1工程) 正極及び負極の間にセバーラタとして多孔質シートを介在させて電極群を作製する。

【0075】前記電極群は、正極と負極をその間に接着性を有する高分子未保持のセバーラタを介して巻き状に捲回するか、もしくは巻き状に捲回した後、径方向に圧縮するか、あるいは正極と負極をその間に接着性を有する高分子未保持のセバーラタを介して複数回折り曲げることにより作製されることが望ましい。このような方法で作製すると、後述する第2工程において、正極、負極及びセバーラタに接着性を有する高分子の溶液を浸透させ、正極とセバーラタの境界及び負極とセバーラタの境界全体に前記溶液が浸透するのを防止することができる。その結果、正極、負極及びセバーラタに接着性を有する高分子を点在させることができると共に、正極とセバーラタの境界及び負極とセバーラタの境界に接着性を有する高分子を点在させることができる。

【0076】前記正極は、例えば、正極活物質に導電剤および結着剤を適当な溶媒に懸濁し、この懸濁物を集電体に塗布、乾燥して薄板状にすることにより作製される。前記正極活物質、導電剤、結着剤及び集電体としては、前述した(1)正極の欄で説明したのと同様なものを使ふことができる。

【0077】前記負極は、例えば、リチウムイオンを吸収・放出する炭素質物と結着剤とを溶媒の存在下で混練し、得られた懸濁物を集電体に塗布し、乾燥した後、所望の圧力で1回フレスもしくは2~5回多段階フレスすることにより作製される。

【0078】前記炭素質物、結着剤及び集電体としては、前述した(2)負極の欄で説明したのと同様のものを選ぶことができる。

【0079】前記セバーラタの多孔質シートとしては、前述した(3)セバーラタの欄で説明したのと同様のものを用いることができる。

【0080】(第2工程) 袋状に加工された外装材内に前記電極群を積層面が開口部から見えるように収納する。溶媒に接着性を有する高分子を溶解させることにより得られた溶液を開口部から前記外装材内の電極群に注入し、前記溶液を前記電極群に含浸させる。

【0081】前記外装材としては、前述した(6)外装材の欄で説明したのと同様のものを選ぶことができる。

【0082】前記接着性を有する高分子としては、前述した(5)の接着性を有する高分子の欄で説明したのと同様のものを選ぶことができる。特に、PVdFが好ましい。

【0083】前記溶液には、沸点が200℃以下の有機溶媒を用いることが望ましい。かかる有機溶媒としては、例えば、ジメチルフォルムアミド(沸点153℃)を挙げられる。

げることができる。有機溶媒の沸点が200°Cを越えると、後述する真空乾燥の温度を100°C以下にした際、乾燥時間が長く掛かる恐れがある。また、有機溶媒の沸点の下限値は、50°Cにすることが好ましい。有機溶媒の沸点を50°C未満にすると、前記溶液を電極群に注入している間に前記有機溶媒が蒸発してしまう恐れがある。沸点の上限値は、180°Cにすることがさらに好ましく、また、沸点の下限値は100°Cにすることがさらに好ましい。

【0084】前記溶液中の接着性を有する高分子の濃度は、0.05~2.5重量%の範囲にすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。前記濃度を0.05重量%未満にすると、正負極及びセバーラーを十分な強度で接着することが困難になる恐れがある。一方、前記濃度が2.5重量%を越えると、非水電解液を保持できるだけの十分な多孔度を得ることが困難になつて電極の界面インピーダンスが著しく大きくなる恐れがある。界面インピーダンスが増大すると、容量及び大電流放電特性が大幅に低下する。濃度のより好ましい範囲は、0.1~1.5重量%である。

【0085】前記溶液の注入量は、前記溶液の接着性を有する高分子の濃度が0.05~2.5重量%である場合、電池容量1.00mAh当たり0.1~2mlの範囲にすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。前記注入量を0.1mL未満にすると、正極、負極及びセバーラーの密着性を十分に高めることができると、二次電池のリチウムイオン伝導度の低下や、内部抵抗の上昇を招く恐れがあり、放電容量、大電流放電特性及び充放電サイクル特性を改善することが困難になる恐れがある。前記注入量のより好ましい範囲は、電池容量1.00mAh当たり0.15~1mlである。

【0086】(第3工程) 前記電極群に真空乾燥を施すことにより前記溶液中の溶媒を蒸発させ、前記正極、負極及びセバーラーの空隙内に接着性を有する高分子を存在せしめる。この工程により、前記正極と前記セバーラーがこれらの中の内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により接着されると共に、前記負極と前記セバーラーがこれらの中の内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により接着される。また、この真空乾燥により前記電極群中に含まれる水分の除去を同時にを行うことができる。

【0087】なお、前記電極群は、微細の溶媒を含むことを許容する。

【0088】前記真空乾燥は、100°C以下で行うことが好ましい。これは次のような理由によるものである。真空乾燥の温度が100°Cを越えると、前記セバーラーが大幅に熱収縮する恐れがある。熱収縮が大きくなると、セバーラーが反るため、正極、負極及びセバーラーを強固に接着することが困難になる。また、前述した熱

収縮は、ポリエチレンまたはポリプロピレンを含む多孔質フィルムをセバーラーとして用いる場合に頭著に生じやすい。真空乾燥の温度が低くなるほどセバーラーの熱収縮を抑制できるものの、真空乾燥の温度を40°C未満にすると、十分に溶媒を蒸発させることが困難になる恐れがある。このため、真空乾燥温度は、40~100°Cにすることがより好ましい。

【0089】(第4工程) 前記外装材内の電極群に非水電解液を注入した後、前記外装材の開口部を封止することにより溝型非水電解液二次電池を組み立てる。

【0090】前記非水電解液としては、前述した(4)非水電解液の欄で説明したものと同様なものを用いることができる。

【0091】前述した製造方法においては、接着性を有する高分子が溶解された溶液の注入を外装材に電極群を収納してから行ったが、外装材に収納せずに注入を行つても良い。この場合、まず、正極と負極の間にセバーラーを介在させて電極群を作製する。前記電極群に前記溶液を含浸させた後、前記電極群に真空乾燥を施すことにより前記溶液の溶媒を蒸発させ、前記正極、負極及びセバーラーの空隙内に接着性を有する高分子を存在せしめる。このような電極群を外装材に収納した後、非水電解液を注入し、封口等を行うことにより溝型の非水電解液二次電池を製造することができる。外装材への収納前に電極群外周に接着剤を塗布してもよい。それにより外装材に電極群を接着することができる。また、この場合、外装材としてフィルムの代わりに金属缶を用いることができる。

【0092】(第5工程) 上記の如くに組み立てた二次電池に30°C~80°Cの温度条件下で、0.05C以上、0.5C以下の充電レートで初充電を施す。この条件での充電は1サイクルのみでも良いし、2サイクル以上行ってもよい。また、初充電前に30°C~80°Cの温度条件下に1時間~20時間程度保管してもよい。

【0093】ここで、1C充電レートとは公称容量(Ah)を1時間で充電するために必要な電流値である。

【0094】前記初充電の温度を前記範囲に規定するのは次のような理由によるものである。初充電温度が30°C未満であると、非水電解液の粘度が高いままであるために非水電解液を正極、負極及びセバーラーに均一に含浸させることができ難く、内部インピーダンスが増加し、また活物質の利用率が低下する。一方、初充電温度が80°Cを超えると、正極及び負極に含まれる結合剤が劣化する。

【0095】初充電の充電レートを0.05~0.5Cの範囲にすることによって、充電による正極と負極の膨張を適度に遅くすることができるため、正極及び負極に非水電解液を均一に含浸させることができる。

【0096】このような工程を具備することによって、電極やセバーラーの空隙に非水電解液を均一に含浸させ

ることができるため、非水電解液二次電池の1 kHzの内部インピーダンスを小さくすることができ、電池容量と1 kHzの内部インピーダンスの積を1.0 mΩ・Ah以上1.1 mΩ・Ah以下の範囲にすることができる。その結果、活性物質の利用率を増大させることができるので、実質的な電池の容量を大きくすることができる。また、電池の充放電サイクル特性及び大電流放電特性向上させることができる。

【0.097】次いで、前述した(b)を満足する電極群と、前述した(a)体積%より多く、9.5体積%以下のマープチロラクトンを含む非水溶媒を含有した非水電解液を備える非水電解液二次電池について説明する。

【0.098】この二次電池においては、前記正極、前記負極及び前記セバレータが、前記正極及び前記負極に含まれる結着剤を熱硬化させることにより一体化されている。

【0.099】前記セバレータとしては、前述した(3)セバレータの欄で説明したのと同様なものが用いられる。また、前記電極群を収納する外装材としては、前述した(6)外装材の欄で説明したのと同様なものが用いられる。

【0.100】前記正極は、活性物質、結着剤及び導電剤を含む正極層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。前記活性物質、結着剤及び導電体としては、前述した(1)正極の欄で説明したのと同様なものが用いられる。

【0.101】前記負極は、リチウムイオンを吸収・放出する炭素物質及び結着剤を含む負極層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。前記炭素物質、結着剤及び集電体としては、前述した(2)負極の欄で説明したのと同様なものが用いられる。

【0.102】前記負極層は、前述したリチウムイオンを吸収・放出する炭素物質を含むもの他に、アルミニウム、マグネシウム、スズ、けい素等の金属か、金属酸化物か、金属硫化物か、もしくは金属変化物から選ばれる金属化合物や、リチウム合金を含むものであってもよい。前記金属酸化物、前記金属硫化物、前記金属空化物及び前記リチウム合金としては、前述した(2)負極の欄で説明したのと同様なものが用いられる。

【0.103】この二次電池は、例えば、以下に説明する方法(I)で製造される。

【0.104】<製造方法(I)>

(第1工程)以下の(a)～(c)に説明する方法により電極群を作製する。

【0.105】(a)正極及び負極をその間にセバレータを介在させて巻き状に捲回する。

【0.106】(b)正極及び負極をその間にセバレータを介在させて巻き状に捲回した後、径方向に圧縮する。

【0.107】(c)正極及び負極をその間にセバレータ

を介在させて2回以上折り曲げる。

【0.108】(第2工程)袋状のフィルム 製外装材内に前記電極群を収納する。

【0.109】(第3工程)前記電極群を4.0～1.20°Cに加熱しながら成形する。

【0.110】前記成形は、前記電極群が前記(e)の方法で作製される場合には径方向に、前記電極群が前記(b)または(c)の方法で作製される場合には積層方向に圧縮されるように行う。

【0.111】前記成形は、例えば、プレス成形、あるいは成形型への塗り込み等により行うことができる。

【0.112】電極群の成形を行う際に前記電極群の加熱を行う理由を説明する。前記電極群には接着性を有する高分子が含まれていない。そのため、この電極群に常温で成形を行うと、成形後にスプリングバックが生じる、つまり正極とセバレータ、及び負極とセバレータの間に隙間が生じる。その結果、正極とセバレータの接触面積及び負極とセバレータの接触面積が低下するため、内部インピーダンスが大きくなる。前記電極群に4.0°C以上で成形を行うことによって、正極及び負極に含まれる結着剤を熱硬化させることができるために、電極群の硬度を高めることができる。その結果、成形後のスプリングバックを抑制することができるため、正極とセバレータの接触面積及び負極とセバレータの接触面積を向上することができ、その接触面積を充放電サイクルを繰り返しても維持することができる。一方、前記電極群の温度が1.20°Cを超えると、セバレータが大幅に熱収縮する恐れがある。より好ましい温度は、6.0～10.0°Cである。

【0.113】前述した特定温度に加熱しながらの成形は、例えば、常圧下、もしくは減圧下、あるいは真空下で行うことができる。減圧下、あるいは真空下で行うと、電極群からの水分除去効率が向上されるため、望ましい。

【0.114】前記成形をプレス成形により行う場合、プレス圧は、0.01～2.0 kN/cm²の範囲にすることが好ましい。これは次のようない由によるものである。プレス圧を0.01 kN/cm²より低くすると、成形後のスプリングバックを抑制することが困難になる恐れがある。一方、プレス圧が2.0 kN/cm²より高いと、電極群中の空隙率が低下する恐れがあるため、電極群の非水電解液保持量が不足する恐れがある。

【0.115】(第4工程)前記外装材内の電極群に非水電解液を注入した後、前記外装材の開口部を封止することにより前述した非水電解液二次電池を組み立てる。

【0.116】前述した製造方法においては、外装材に電極群を収納してから電極群を特定温度に加熱しつつ成形したが、外装材に収納する前に前述した加热成形を行っても良い。この場合、まず、前述した第1の工程により電極群を作製する。前記電極群を4.0～1.20°Cに加熱しながら成形する。次いで、前記電極群を外装材に収納

した後、非水電解液を注入し、封口等を行うことにより前述した非水電解液二次電池を組み立てることができる。このとき、外装材としてフィルムの代わりに金属缶を用いることができる。

【0.1.17】(第5工程) 上記の如くに組み立てた二次電池に30°C~80°Cの温度条件下で、0.05°C以上、0.5°C以下の充電レートで初充電を施す。この条件での充電は1サイクルのみでも良いし、2サイクル以上てもよい。また、初充電前に30°C~80°Cの温度条件下に1時間~20時間程度保管してもよい。

【0.1.18】前記初充電の温度及び初充電の充電レートを前記範囲に規定するのは、前述したのと同様な理由によるものである。

【0.1.19】このような工程を具備することによって、電極やセバレータの空隙に非水電解液を均一に含浸させることができると、非水電解液二次電池の1kHzの内部インピーダンスを小さくすることができ、電池容量と1kHzの内部インピーダンスの積を10mΩ·Ah以上110mΩ·Ah以下の範囲にすることができる。その結果、活性質の利用率を増大させることができると、実質的な電池の容量を大きくすることができる。また、電池の充放電サイクル特性及び大電流放電特性向上させることができる。

【0.1.20】なお、本発明に係る第1の非水電解液二次電池においては、外装材としてアルミニウムなどからなる缶を用い、正極、負極及びセバレータからなる電極群を捲回し缶に挿入した構造であってもよい。その場合、接着力あるいは接着性を有する高分子はなくとも良い。

【0.1.21】次いで、本発明に係る第2の非水電解液二次電池について説明する。

【0.1.22】この二次電池は、正極集電体、及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体、及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセバレータとを備える電極群；前記電極群に含浸された、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されたリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納される外装材；を具備する。

【0.1.23】前記正極活性物質層の空隙率は、前記負極活性物質層の空隙率に比べて低い。また、前記正極活性物質層の厚さは10~100μmである。さらに、前記非水溶媒は、γ-ブチロラクトンを非水溶媒全体の40体积%以上95体积%以下含有する。

【0.1.24】この二次電池は、前記正極、前記負極及び前記セバレータが一体化されていても良いが、以下の(a)、または(b)に説明するような条件で一体化されていることが好ましい。

【0.1.25】(a) 前記正極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高

分子により一体化されていると共に、前記負極及び前記セバレータがこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化されている。特に、前記正極及び前記セバレータがこれらの内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化されていると共に、前記負極及び前記セバレータがこれらの内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化されていることが望ましい。

【0.1.26】(b) 前記正極、前記負極及び前記セバレータが、前記正極及び前記負極に含まれる結合剤を熱硬化させることにより一体化されている。

【0.1.27】この(e)または(b)の構成にすることによって、外装材の膨れをより一層低減することができる。

【0.1.28】また、前記二次電池は、電池容量(Ah)と1kHzの電池内部インピーダンス(mΩ)の積が1.0mΩ·Ah以上、110mΩ·Ah以下であることが望ましい。容量とインピーダンスの積を前記範囲内にすることによって、大電流放電特性と充放電サイクル特性をより向上することができる。ここで、電池容量とは、公称容量あるいは0.2°Cで放電した際の放電容量である。より好ましい範囲は、20mΩ·Ah以上、50mΩ·Ah以下である。

【0.1.29】電池容量とインピーダンスの積を10mΩ·Ah以上、110mΩ·Ah以下にすることは、例えば、前述した(I.)の製造方法か、あるいは前述した(II)の製造方法により可能である。但し、(I)において、接着性高分子の添加量、接着性高分子の分布及び初充電条件を、電池容量とインピーダンスの積が10mΩ·Ah以上、110mΩ·Ah以下になるように設定する。また、(II)においては、電極群を成形する際の温度とプレス圧、及び初充電条件を、電池容量とインピーダンスの積が10mΩ·Ah以上、110mΩ·Ah以下になるように設定する。

【0.1.30】以下、前述した(e)を満足する電極群を備える非水電解液二次電池について説明する。

【0.1.31】1) 正極

この正極は、活性質、導電剤、接着性を有する高分子及び結合剤を含む正極活性物質層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。

【0.1.32】前記活性質、導電剤、接着性を有する高分子及び結合剤としては、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様なものを持てることができる。

【0.1.33】前記正極活性物質層の厚さは、10~100μmの範囲にする。ここで、正極活性物質層の厚さとは、セバレータと対向する正極活性物質表面と集電体と接する正極活性物質表面との距離を意味する。例えば、図4に示すように、集電体Sの両面に正極活性物質層Pが担持されている場合、セバレータと対向する正極活性物質表面P1と集電体と接する正極活性物質表面P2との距離が正極活

物質層の厚さである。従って、正極集電体の両面に正極活物質層が担持されている場合、正極活物質層の片面の厚さが $10\sim100\mu\text{m}$ で、正極活物質層の合計厚さが $2.0\sim20.0\mu\text{m}$ の範囲となる。正極活物質層の厚さを $10\mu\text{m}$ 未満にすると、集電体重量比率と体積比率が高くなるため、エネルギー密度が低下する。厚さの好ましい下限値は $3.0\mu\text{m}$ で、更に好ましい下限値は $5.0\mu\text{m}$ である。一方、正極活物質層の厚さが $100\mu\text{m}$ を超えると、急速充放電サイクル時に非水電解液が正極表面に集中し、正極内部における電極反応がほとんど進行しなくなるため、サイクル寿命が低下する。厚さの好ましい上限値は $8.5\mu\text{m}$ で、更に好ましい上限値は $6.0\mu\text{m}$ である。特に、正極活物質層の厚さは、 $10\sim6.0\mu\text{m}$ の範囲にすることが好ましい。この範囲内であると、大電流放電特性とサイクル寿命が大幅に向向上する。更に好ましい範囲は、 $3.0\sim5.0\mu\text{m}$ である。

【0.1.3.4】前記正極活物質層の厚さは、以下に説明する方法で測定される。まず、互いに 1cm 以上離れて存在する10点を任意に選択し、各点の厚さを測定し、その平均値を算出することにより正極の厚さを測定する。但し、測定しようとしている正極が、集電体の両面に正極活物質層が担持された構造を有する場合には、片方の正極活物質層を除去してから正極の厚さを測定する。次いで、集電体から正極活物質層を除去し、集電体の厚さを測定する。集電体の厚さは、互いに 1cm 以上離れて存在する10点を任意に選択し、各点の厚さを測定し、その平均値を算出することにより求められる。前記正極の厚さと前記集電体の厚さの差を、求める正極活物質層の厚さとする。

【0.1.3.5】前記正極活物質層の空隙率は、前記負極活物質層の空隙率に比べて低い。前記正極活物質層の空隙率は、 $2.5\sim4.0\%$ の範囲にすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。空隙率を 2.5% 未満にすると、正極活物質層の厚さを規制していくと非水電解液を均一に浸透させることが困難になる恐れがある。一方、空隙率が 4.0% を超えると、高容量、つまり高エネルギー密度を得られなくなる恐れがある。空隙率のより好ましい範囲は、 $3.0\sim3.5\%$ である。

【0.1.3.6】前記集電体としては、多孔質構造の導電性基板が、あるいは無孔の導電性基板を用いることができる。これら導電性基板は、例えば、アルミニウム、ステンレス、またはニッケルから形成することができる。集電体の厚さは、 $5\sim20\mu\text{m}$ の範囲にすることが好ましい。この範囲内であると、正極強度と鋰化のバランスがとれるからである。

【0.1.3.7】2) 負極
この負極は、リチウムイオンを吸収・放出する炭素質物、接着性を有する高分子及び粘着剤を含む負極活物質層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。

【0.1.3.8】前記リチウムイオンを吸収・放出する炭素質物、導電剤、接着性を有する高分子、粘着剤及び集電体としては、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様なものを挙げることができる。

【0.1.3.9】前記負極活物質層の厚さは、 $1.0\sim10.0\mu\text{m}$ の範囲にすることが好ましい。ここで、負極活物質層の厚さとは、セパレータと対向する負極活物質表面と集電体と接する負極活物質表面との距離を意味する。なお、負極集電体の両面に負極活物質層が担持されている場合、かつ負極活物質層の片面の厚さを $1.0\sim10.0\mu\text{m}$ にし、かつ負極活物質層の合計厚さを $2.0\sim20.0\mu\text{m}$ の範囲にすることが望ましい。負極活物質層の厚さを $1.0\mu\text{m}$ 未満にすると、集電体重量比率と体積比率が高くなるため、エネルギー密度を十分に向上させることができ困難になる恐れがある。厚さの好ましい下限値は $3.0\mu\text{m}$ で、更に好ましい下限値は $5.0\mu\text{m}$ である。一方、負極活物質層の厚さが $10.0\mu\text{m}$ を超えると、非水電解液が負極表面に集中しやすくなるため、サイクル寿命を十分に改善することが困難になる恐れがある。厚さの好ましい上限値は $8.5\mu\text{m}$ で、更に好ましい上限値は $6.0\mu\text{m}$ である。特に、負極活物質層の厚さは、 $1.0\sim6.0\mu\text{m}$ の範囲にすることが好ましい。この範囲内であると、大電流放電特性とサイクル寿命が大幅に向向上する。更に好ましい範囲は、 $3.0\sim5.0\mu\text{m}$ である。

【0.1.4.0】前記負極活物質層の厚さは、以下に説明する方法で測定される。まず、互いに 1cm 以上離れて存在する10点を任意に選択し、各点の厚さを測定し、その平均値を算出することにより負極の厚さを測定する。但し、測定しようとしている負極が、集電体の両面に負極活物質層が担持された構造を有する場合には、片方の負極活物質層を除去してから負極の厚さを測定する。次いで、集電体から負極活物質層を除去し、集電体の厚さを測定する。集電体の厚さは、互いに 1cm 以上離れて存在する10点を任意に選択し、各点の厚さを測定し、その平均値を算出することにより求められる。前記負極の厚さと前記集電体の厚さの差を、求める負極活物質層の厚さとする。

【0.1.4.1】前記負極活物質層の空隙率は、 $3.5\sim5.0\%$ の範囲にすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。空隙率を 3.5% 未満にすると、非水電解液の分布が不均一になる恐れがあるため、リチウムデンンドライドが析出する可能性がある。一方、空隙率が 5.0% を超えると、高容量、つまり高エネルギー密度を得られなくなる恐れがある。空隙率のより好ましい範囲は、 $3.5\sim4.5\%$ である。

【0.1.4.2】前記炭素質物及び前記粘着剤の配合割合は、炭素質物 $9.0\sim9.8$ 重量%、粘着剤 $2\sim20$ 重量%の範囲であることが好ましい。特に、前記炭素質物は負極を作製した状態で片面で $1.0\sim7.0\mu\text{g}/\text{cm}^2$ の範囲にすることが好ましい。

【0143】前記負極物質層の密度は、1.20～1.50g/cm³の範囲にすることが好ましい。

【0144】前記集電体としては、多孔質構造の導電性基板か、あるいは無孔の導電性基板を用いることができる。これら導電性基板は、例えば、銅、ステンレス、またはニッケルから形成することができる。集電体の厚さは、5～20μmの範囲にすることが好ましい。この範囲内であると、負極強度と軽量化のバランスがとれるからである。

【0145】前記負極物質層は、前述したリチウムイオンを吸収・放出する炭素物質を含むものの代わりに、アルミニウム、マグネシウム、スズ、けい素等の金属か、金属酸化物か、金属硫化物か、もしくは金属窒化物から選ばれる金属化合物や、リチウム合金を含むものであってよい。

【0146】前記金属酸化物、前記金属硫化物、前記金属窒化物、前記リチウム合金としては、前述した第1の非水溶液二次電池で説明したのと同様なものを挙げることができる。

【0147】3) セパレータ

このセパレータは、多孔質シートから形成される。

【0148】前記多孔質シートとしては、前述した第1の非水溶液二次電池で説明したのと同様なものを挙げることができる。

【0149】4) 非水溶液液

前記非水溶液液は、マーブロラクトン(B.L.)を含む混合非水溶液液にリチウム塩を溶解したもので、B.L.の組成比率は混合非水溶液液全体の40体積%以上、95体積%以下である。前記混合非水溶液液では、B.L.の組成比率を最も多くすることが好ましい。比率が40体積%未満であると、正極活性物質層の厚さを規制していても高温時にガスが発生し易くなる。また、混合非水溶液液がB.L.及び環状カーボネートを含むものである場合、環状カーボネートの比率が相対的に高くなるため、溶液粘度が著しく高くなる。その結果、非水溶液液の導電率及び浸透性が大幅に低下するため、正極活性物質層の厚さを規制しても充放電サイクル特性、大電流放電特性及び-20℃付近の低温環境下での放電特性が低下する。一方、比率が95体積%を越えると、負極とB.L.との反応が生じるため、充放電サイクル特性が低下する。すなわち、負極(例えば、リチウムイオンを吸収・放出する炭素物質を含むもの)とB.L.とが反応して非水溶液液の還元分解が生じると、負極の表面に充放電反応を阻害する被膜が形成される。その結果、負極において電流集中が生じやすくなるため、負極表面にリチウム金属が析出したり、あるいは負極界面のインピーダンスが高くなり、負極の充放電効率が低下し、充放電サイクル特性の低下を招く。より好ましい範囲は、60体積%以上、90体積%以下である。この範囲にすることによって、高温貯蔵時のガス発生を抑制する効果をより高くすることができると共

に、-20℃付近の低温環境下での放電容量をより向上することができる。更に好ましい範囲は75体積%以上、90体積%以下である。

【0150】B.L.と混合される溶媒としては、環状カーボネートが負極の充放電効率を高める点で望ましい。

【0151】前記環状カーボネートとしては、プロピレンカーボネート(PC)、エチレンカーボネート(EC)、ビニレンカーボネート(VC)、トリフロロプロピレンカーボネート(TFCO)等が望ましい。特に、B.L.と混合される溶媒としてECを用いると、充放電サイクル特性と大電流放電特性を大幅に向上することができる。また、B.L.と混合する他の溶媒としては、PC、VC、TFCO、ジエチルカーボネート(DEC)、メチルエチルカーボネート(MEC)及び芳香族化合物からなる群より選ばれる少なくとも一種からなる第3溶媒とECとの混合溶媒であると、充放電サイクル特性を高める点で望ましい。

【0152】さらに溶媒粘度を低下させる銀点から低粘度溶媒を20体積%以下含んでもよい。低粘度溶媒としては例えば鎖状カーボネート、鎖状エーテル、環状エーテル等が挙げられる。

【0153】本発明に係る非水溶液液のより好ましい組成は、B.L.とEC、B.L.とPC、B.L.とECとDEC、B.L.とECとMEC、B.L.とECとMECとVC、B.L.とECとVC、B.L.とPCとVC、あるいはB.L.とECとPCとVCである。このとき、ECの体積比率は5～40体積%とすることが好ましい。これは次のような理由によるものである。ECの比率を5体積%未満にすると、負極表面を保護膜で緻密に覆うことが困難になる恐れがあるため、負極とB.L.との反応が生じ、充放電サイクル特性を十分に改善することが困難になる可能性がある。一方、ECの比率が40体積%を超えると、非水溶液液の粘度が高くなっているイオン伝導度が低下する恐れがあるため、充放電サイクル特性、大電流放電特性及び低温放電特性を十分に改善することが困難になる可能性がある。ECの比率の更に好ましい範囲は、10～35体積%である。また、DEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒は、負極の表面に緻密な保護膜を形成し、負極の界面インピーダンスを低下させる作用をなす。この溶媒の添加量は、特に限定されるものではなく、この作用が生じるような量に設定される。但し、非水溶液液におけるDEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類の溶媒の比率が10体積%を超えると、高温環境下で非水溶液液が酸化分解するのを十分に抑制することが困難になるか、あるいは非水溶液液の粘度が高くなっているイオン導電率が低下する恐れがある。このため、非水溶液液におけるDEC、MEC、PC及びVCから選ばれる少なくとも1種類の溶媒の体積比率は、10体積%以下とすることが望ましい。更に好ましい体積比率は、2体積%以下である。ま

た、体積比率の下限値は、0.001体積%にすることが好ましく、更に好ましい下限値は0.05体積%である。

【0154】特に、4.0～9.5体積%のB.L.、E.C.及びV.C.を含む非水溶媒が好ましい。この非水溶媒を含む非水電解液と、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含む負極とを備えた非水電解液二次電池は、負極の界面のインピーダンスを大幅に低下させることができると共に、負極に金属リチウムが析出するのを抑制することができるため、負極の充放電率を向上することができるのである。その結果、優れた大電流放電特性と、長寿命を実現しつつ、高温貯蔵時のガス発生を抑制して外装材の変形を抑えることができる。このように負極特性が改善されるのは、以下に説明するような作用によるものと推測される。前記二次電池においては、前記負極の表面にE.C.による保護皮膜が形成されるに加えて、V.C.による速くて、緻密な被膜が形成される。その結果、B.L.と負極との反応が更に抑えられるため、インピーダンスの低下及び金属リチウムの析出防止が達成されるものと考えられる。

【0155】また、非水溶媒としては、前述した組成を有するものの代わりに、4.0～9.5体積%のB.L.、E.C.及び芳香族化合物を含むものを用いても良い。前記芳香族化合物としては、例えば、ベンゼン、トルエン、キシレン、ビフェニル及びテルフェニルから選ばれる少なくとも1種類を挙げることができる。E.C.は、負極（例えば、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含むもの）の表面に付着して保護膜を形成し、負極とB.L.との反応を抑制することができる。このとき、E.C.の体積比率は、前述したのと同様な理由により5～40体積%とすることが好ましい。また、E.C.の比率の更に好ましい範囲は、1.0～3.5体積%である。一方、前記芳香族化合物のベンゼン環は、負極（例えば、リチウムイオンを吸収放出する炭素質物を含むもの）の表面に吸着しやすいため、負極とB.L.との反応を抑制することができる。従って、4.0～9.5体積%のB.L.、E.C.及び芳香族化合物を含む非水溶媒を含有する非水電解液は、負極とB.L.との反応を十分に抑えることができるため、二次電池の充放電サイクル特性を向上することができる。このような非水溶媒は、さらに、DEC、MEC、PC、TCP-C及びV.C.から選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒を含むことが好ましい。DEC、MEC、PC、TCP-C及びV.C.から選ばれる少なくとも1種類からなる溶媒を添加することによって、負極とB.L.との反応を更に抑制することができるため、充放電サイクル特性をさらに向上することができる。中でも、V.C.が好ましい。芳香族化合物、DEC、MEC、PC、TCP-C及びV.C.から選ばれる少なくとも1種類からなる第3溶媒の添加量は、特に限定されるものではなく、この作用が生じるような量に設定される。但し、非水溶媒における前記第3

溶媒の比率が10体積%を超えると、高温環境下で非水電解液が酸化分解するのを十分に抑制することが困難になるか、あるいは非水電解液の粘度が高くなっているため、非水溶媒における前記第3溶媒の体積比率は、10体積%以下とすることが望ましい。更に好ましい体積比率は、2体積%以下である。また、体積比率の下限値は、0.001体積%にすることが好ましく、更に好ましい下限値は0.05体積%である。

【0156】前記非水電解液に含まれる電解質としては、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様なものを挙げることができる。中でも、LiPF₆があるいはLiBF₄を用いるのが好ましい。

【0157】前記電解質の前記非水溶媒に対する溶解量は、0.5～2.0モル/lとすることが望ましい。

【0158】前記非水電解液には、セパレータとの通透性を良くするために、トリオクチルフルオロスフェートなどの界面活性剤を0.1～1%の範囲で添加しても良い。

【0159】前記非水電解液の量は、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様な理由により、電池単位容量1.00mAh当たり0.2～0.6gにすることが好ましい。非水電解液量のより好ましい範囲は、0.4～0.55g/1.00mAhである。

【0160】5) 接着性を有する高分子

前記接着性を有する高分子は、非水電解液を保持した状態で高い接着性を維持できるものであることが望ましい。さらに、かかる高分子は、リチウムイオン伝導性が高いなお好ましい。具体的には、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様なものを挙げることができる。特に、ポリフッ化ビニリデンが好ましい。

【0161】前記接着性を有する高分子は、正極、負極、セパレータの空隙内において微細な孔を有する多孔質構造をとることが好ましい。多孔質構造を有する接着性を有する高分子は、非水電解液を保持することができる。

【0162】前記電池に含まれる接着性を有する高分子の総量は、前述した第1の非水電解液二次電池で説明したのと同様な理由により、電池容量1.00mAh当たり0.1～6mgにすることが好ましい。接着性を有する高分子の総量のより好ましい範囲は、電池容量1.00Ah当たり0.2～1mgである。

【0163】6) 外装材

この外装材には、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシートからなる第1の外装材が、厚さが0.3mm以下の第2の外装材が用いられる。前記第1の外装材及び前記第2の外装材は、前述した第1の非水電解液二次電池で説明した通りである。

【0164】前記フィルム製外装材を用いる場合、前記電極群がその表面の少なくとも一部に形成された接着層により前記外装材の内面に接着されていることが望まし

い。このような構成にすると、前記電極群の表面に前記外装材を固定することができるため、電解液が電極群と外装材の間に浸透するのを抑えることができる。

【0165】この非水電解液二次電池の一例である溝型リチウムイオン二次電池を図5～図7を参照して詳細に説明する。

【0166】図5は、本発明に係る第2の非水電解液二次電池の一例である溝型リチウムイオン二次電池を示す断面図、図6は図5のB部を示す拡大断面図、図7は図5の二次電池における正極層、セバーラー及び負極層の境界付近を示す模式図である。

【0167】図5に示すように、例えばフィルムからなる外装材21は、電極群22を包囲している。前記電極群22は、正極、セバーラーおよび負極からなる積層物が扁平形状に巻き戻された構造を有する。前記積層物は、図6に示すように、(図の下側から)セバーラー23、正極層24と正極集電体25と正極層24を備えた正極32、セバーラー23、負極層26と負極集電体27と負極層26を備えた負極33、セバーラー23、正極層24と正極集電体25と正極層24を備えた正極32、セバーラー23、負極層26と負極集電体27を備えた負極33がこの順番に積層されたものとなる。前記電極群22は、最外層に前記負極集電体27が位置している。前記電極群22の表面は、接着部28が存在している。前記外装材21の内面は、前記接着部28に接着されている。図7に示すように、正極層24、セバーラー23及び負極層26の空隙には、接着性を有する高分子29がそれぞれ保持されている。正極32及びセバーラー23は、正極層24及びセバーラー23の内部及びこれらの境界に点在する接着性を有する高分子29により接着されている。一方、負極33及びセバーラー23は、負極層26及びセバーラー23の内部及びこれらの境界に点在する接着性を有する高分子29により接着されている。非水電解液は、前記外装材21内の前記電極群22に含浸されている。帯状の正極リード30は、一端が前記電極群22の前記正極集電体25に接続され、かつ他端が前記外装材21から延出されている。一方、帯状の負極リード31は、一端が前記電極群22の前記負極集電体27に接続され、かつ他端が前記外装材21から延出されている。

【0168】なお、前述した図5においては、電極群22の表面全体に接着部28を形成したが、電極群22の一部に接着部28を形成しても良い。電極群22の一部に接着部28を形成する場合、少なくとも電極群の最外周に相当する面に形成することが好ましい。また、接着部28はなくとも良い。

【0169】この前述した(a)の条件を満足する電極群を備える非水電解液二次電池は、例えば、前述した第1の非水電解液二次電池において説明した製造方法(1)、すなわち、正極及び負極の間にセバーラーとし

て多孔質シートを介在させて電極群を作製する工程と、溶媒に接着性を有する高分子を溶解させることにより得られた溶液を前記電極群に含浸させる工程と、前記電極群に真空乾燥を施す工程と、前記電極群に非水電解液を含浸させた後、前記電極群を前記外装材内に密封することにより溝型非水電解液二次電池を組み立てる工程と、前記二次電池に30℃～80℃の温度条件下で、0.05C以上、0.5C以下の充電レートで初充電を施す工程とを備える方法により製造される。ただし、本発明に係る非水電解液二次電池の製造方法は本発明の範囲にあるものであれば上記の形態に限定されるものではない。

【0170】次いで、前述した(b)を満足する電極群と、前述した40～95体積%のマーブチロラクトンを含む非水溶媒を含有した非水電解液を備える非水電解液二次電池について説明する。

【0171】この二次電池においては、前記正極、前記負極及び前記セバーラーが、前記正極及び前記負極に含まれる結合剤を熱硬化させることにより一体化されていく。

【0172】前記セバーラーとしては、前述した第2の非水電解液二次電池における(3)セバーラーの欄で説明したと同様なものが用いられる。また、前記電極群を収納する外装材としては、前述した前述した第2の非水電解液二次電池における(6)外装材の欄で説明したと同様なものが用いられる。

【0173】前記正極は、活物質、結合剤及び導電剤を含む正極活物質層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。前記活物質、結合剤、導電剤及び集電体としては、前述した前述した第2の非水電解液二次電池における(1)正極の欄で説明したと同様なものが用いられる。

【0174】前記正極活物質層の厚さは、前述したのと同様な理由により、1.0～1.00μmの範囲にする。なお、正極集電体の両面に正極活物質層が担持されている場合、正極活物質層の合計厚さは2.0～2.00μmの範囲となる。正極活物質層の下限値は3.0μmにすることが好ましく、更に好ましい範囲は5.0μmである。一方、正極活物質層の上限値は8.5μmにすることが好ましく、更に好ましい範囲は6.0μmである。正極活物質層の厚さは、前述した第2の非水電解液二次電池において説明したと同様な理由により、1.0～5.0μmの範囲にすることが好ましい。更に好ましい範囲は、3.0～5.0μmである。

【0175】前記正極活物質層の空隙率は、前記負極活物質層の空隙率に比べて低い。前記正極活物質層の空隙率は、前述したと同様な理由により、2.5～4.0%の範囲にすることが好ましい。空隙率のより好ましい範囲は、3.0～3.5%である。

【0176】前記負極は、リチウムイオンを吸収・放出

する炭素質物及び粘着剤を含む負極活性物質層が集電体の片面もしくは両面に担持された構造を有する。前記炭素質物、粘着剤及び集電体としては、前述した第2の非水電解液二次電池における(2)負極の欄で説明したのと同様なものが用いられる。

【0.1.7.7】前記負極活性物質層の厚さは、前述したのと同様な理由により、10~100μmの範囲にすることが好ましい。なお、負極集電体の両面に負極活性物質層が担持されている場合、負極活性物質層の合計厚さを20~200μmの範囲にすることが望ましい。負極活性物質層の下限値は30μmにすることが好ましく、負極活性物質層の上限値は85μmにすることが好ましく、更に好ましい範囲は60μmである。負極活性物質層の厚さは、前述した第2の非水電解液二次電池において説明したのと同様な理由により、10~60μmの範囲にすることが好ましい。更に好ましい範囲は、30~50μmである。

【0.1.7.8】前記負極活性物質層の空隙率は、前述したのと同様な理由により、35~50%の範囲にすることが好ましい。空隙率のより好ましい範囲は、35~45%である。

【0.1.7.9】前記炭素質物及び前記粘着剤の配合割合は、炭素質物90~98重量%、粘着剤2~20重量%の範囲であることが好ましい。特に、前記炭素質物は負極を作製した状態で片面で1.0~7.0g/cm²の範囲にすることが好ましい。

【0.1.8.0】前記負極活性物質層の密度は、1.20~1.50g/cm³の範囲にすることが好ましい。

【0.1.8.1】この二次電池は、例えば、前述した第1の非水電解液二次電池において説明した製造方法(I), すなわち、正極と負極の間にセパレータを介在して電極群を作成する工程と、前記電極群を40~120℃に加熱しながら成形する工程と、前記電極群に非水電解液を含浸させた後、前記電極群を外装材に密封することにより非水電解液二次電池を組み立てる工程と、前記二次電池に30℃~80℃の温度条件下で、0.05C以上、0.5C以下の充電レートで初充電を施す工程とを具备する方法により製造される。

【0.1.8.2】なお、本発明に係る第2の非水電解液二次電池においては、外装材としてアルミニウムなどからなる缶を用い、正極、負極及びセパレータからなる電極群を捲回し缶に挿入した構造であってもよい。その場合、接着部あるいは接着性を有する高分子はなくとも良い。

【0.1.8.3】以上詳述したように本発明に係る非水電解液二次電池は、正極と、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配備されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む非水電解液；前記電極群が収納される厚さが0.3mm以下の外装材；を具备する。また、前記非

溶媒は、ヤーブチロラクトンを非水溶媒全体の50体积%より多く、95体积%以下含有する。

【0.1.8.4】非水電解液二次電池においては、厚さを3~4mm程度と薄くすることが希望されている。薄型化のために電極群の厚さを薄くするのは、電池容量が低下するため、好ましくない。電池容量を犠牲にせずに厚さを薄くするには、外装材の厚さを薄くする必要がある。しかしながら、外装材の厚さを0.3mm以下にする、高温貯蔵時に発生するガスにより外装材が変形する。このため、厚さが0.3mm以下の外装材を使用することは困難で、電池の薄型化には電池容量の犠牲が伴っていた。

【0.1.8.5】ヤーブチロラクトンは化学的安定性にすぐれているため、非水溶媒中にヤーブチロラクトンを特定量含有させることによって、高温条件下で貯蔵を行った際に正極活性物質と非水電解液が反応して非水電解液が酸化分解するのを抑制することができる。その結果、ガス発生量を少なくすることができるため、厚さが0.3mm以下と薄い外装材が膨れるのを抑えることができる。従って、実用的な大電流放電特性及び充放電サイクル特性を維持し、かつ電池容量をほとんど犠牲にすることなく、薄型化を図ることができるとため、大電流放電特性に優れ、長寿命で、かつ重量エネルギー密度及び体積エネルギー密度が高い薄型の非水電解液二次電池を実現することができる。

【0.1.8.6】前記二次電池に初充電を行う際、充電温度を30~80℃にし、かつ充電レートを0.05~0.5Cにすることによって、負極とヤーブチロラクトンとが反応して非水電解液が温元分解するのを抑制することができるため、負極の界面インピーダンスを低くすることができ、かつ金属リチウムの析出を抑えることができる。従って、前記二次電池の大電流放電特性及び充放電サイクル特性を向上することができる。

【0.1.8.7】本発明に係る二次電池において、非水電解液のリチウム塩の濃度を0.5mol/l以上にすることによって、非水電解液のイオン伝導率を向上することができるため、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上することができる。

【0.1.8.8】本発明に係る二次電池において、負極としでリチウムイオンを吸収・放出する炭素質物を含むものを用いる際、前記非水溶媒がエチレンカーボネートを更に含有することによって、負極の表面に保護膜を形成することができるため、負極とヤーブチロラクトンとの反応を更に抑制することができ、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上することができる。この非水溶媒に、ビニレンカーボネート、フロビレンカーボネート、ジエチルカーボネート、メチルエチルカーボネート、トリフルオロブロビレン及び芳香族化合物から選ばれる少なくとも1種類からなる第3溶媒を更に含有させることによつて、負極表面を保護膜で密密に覆うことができるため、

負極とマグニチロラクトンとの反応を大幅に低減することができ、大電流放電特性及びサイクル寿命をより一層向上することができる。

【0189】本発明に係る二次電池において、電池容量(Ah)と1kHzの電池内部インピーダンス(mΩ)の積を1.0mΩ・Ah以上、1.10mΩ・Ah以下にすることによって、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上させることができる。

【0190】本発明に係る二次電池において、前記セパレータが空気透過率が60.0秒/10.0cm³以下である多孔質シートを含むことによって、前述したマグニチロラクトンを特定量含有した非水溶液をセパレータに均一に含浸させることができ。その結果、セパレータのイオン伝導度を向上するため、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上させることができる。

【0191】ところで、本発明に係る二次電池に含まれる厚さが0.3mm以下の外装材は、充放電反応に伴う電極群の膨張・収縮に追従して変形しやすく、電極群を保持する力が弱い。このため、充放電サイクルが進行すると、正極とセパレータの接触面積及び負極とセパレータの接触面積が減少する恐れがある。前記正極及び前記セパレータをこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着力を有する高分子により一体化すると共に、前記負極及び前記セパレータをこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着力を有する高分子により一体化することによって、充放電サイクルが進行しても正極とセパレータ並びに負極とセパレータを接着させておくことができる。その結果、内部インピーダンスの上昇を抑えることができるため、サイクル寿命をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【0192】本発明に係る二次電池において、前記正極及び前記セパレータをこれらの内部及び境界に点在する接着力を有する高分子により一体化させると共に、前記負極及び前記セパレータをこれらの内部及び境界に点在する接着力を有する高分子により一体化させることによって、内部抵抗を低く保ったまま、正極とセパレータの接着力並びに負極とセパレータの接着力を向上することができる。その結果、内部インピーダンスの上昇を抑えることができるため、サイクル寿命をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【0193】本発明に係る二次電池において、前記正極、前記負極及び前記セパレータを前記正極及び前記負極に含まれる接着力剤を熱硬化させることにより一体化させることによって、内部抵抗を低く保ったまま、正極とセパレータの接着力並びに負極とセパレータの接着力を向上することができ、かつその接着力を充放電サイクルを繰り返しても維持することができる。その結果

、内部インピーダンスの上昇を抑えることができるため、サイクル寿命をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【0194】また、本発明に係る非水溶液二次電池の製造方法は、正極と、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極と、正極及び負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶液と、前記非水溶液に溶解されるリチウム塩とを含む非水溶液；を具備する非水溶液二次電池の製造方法であって、前記非水溶液は、マグニチロラクトンを非水溶液全体の55体積%以上95体積%以下含有しており、かつ3.0℃以上60℃以下での温度で0.0.5℃以上0.5℃以下の充電率で初充電を行う工程を具備する。

【0195】本発明の非水溶液二次電池の製造方法によれば、前記非水溶液を電極内やセパレータに良く浸透させることができるので、二次電池のインピーダンスを小さくすることができ、活動物の利用率を高くすることができます、実質的な電池容量を向上することができる。

【0196】また、本発明に係る非水溶液二次電池は、正極と、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶液と、前記非水溶液に溶解されるリチウム塩とを含む非水溶液；前記電極群が収納され、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシートからなる外装材；を具備する。また、前記非水溶液は、マグニチロラクトンを非水溶液全体の50体積%より多く、95体積%以下含有する。

【0197】このような二次電池によれば、ガス発生量を少なくすることができるため、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシートからなる外装材が膨れるのを抑えることができる。その結果、軽量な外装材の使用が可能になり、そのうえ実用的な大電流放電特性及び充放電サイクル特性を維持することができるため、大電流放電特性に係る、長寿命で、かつ重量エネルギー密度が高い非水溶液二次電池を実現することができる。

【0198】本発明に係る非水溶液二次電池は、正極集電体、及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体、及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウムイオンを吸収・放出する材料を含む負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶液と、前記非水溶液に溶解されるリチウム塩とを含む非水溶液；前記電極群が収納される厚さが0.3mm以下の外装材；を具備する。前記正極活性物質層の空隙率は、前記負極活性物質層の空隙率に比べて低い。また、前記正極活性物質層の厚さは10~100μmである。さら

に、前記非水溶媒は、 γ -ブチロラクトンを非水溶媒全体の40体積%以上95体積%以下含有する。

【019.9】非水電解液二次電池では、負極の非水電解液の分布に偏りがあると、負極において電流集中が生じ、リチウム・デンドライドが析出しやすくなる。これを回避するために、負極では空隙率を高くし、非水電解液の浸透性を向上させている。一方、正極においてはこのような問題が生じないばかりか、空隙率を負極と同様にすると、正極活性物質層密度が低下し、高い容量が得られなくなる。このようなことから、正極活性物質の空隙率は、負極活性物質層に比べて低くすることが行われている。

【020.0】ところで、 γ -ブチロラクトンを含む非水電解液は、正極や負極のような電極に均一に浸透し難い傾向がある。この非水電解液を前述した空隙率の低い正極に含浸させようとすると、表面しか浸透させることができないため、サイクル寿命が著しく低下する。

【020.1】本願発明のように、空隙率の低い正極活性物質層の厚さを1.0~1.00μmにすることによって、正極活性物質層の電解液浸透性を改善することができる。その結果、 γ -ブチロラクトンを含む非水電解液を正極活性物質層及び負極活性物質層の双方に均一に浸透させることができると、 γ -ブチロラクトンの特長である優れた耐酸化性を充分に生かすことができ、40体積%以上、95体積%以下の γ -ブチロラクトンを含む非水溶媒を含有する非水電解液により、高温条件下で貯蔵を行った際のガス発生を抑制し、厚さが0.3mm以下と薄い外装材が膨れるのを抑えることができる。従って、実用的な大電流放電特性及び充放電サイクル特性を維持し、かつ電池容量をほとんど犠牲にすることなく薄型化を図ることができるため、大電流放電特性に優れ、長寿命で、かつ重量エネルギー密度及び体積エネルギー密度が高い薄型の非水電解液二次電池を実現することができる。

【020.2】前記二次電池に初充電を行う際、充電温度を30~80°Cにし、かつ充電レートを0.05~0.5Cにすることによって、負極と γ -ブチロラクトンとが反応して非水電解液が過元分解するのを抑制することができるため、負極の界面インピーダンスを低くすることができ、かつ金属リチウムの析出を抑えることができる。従って、前記二次電池の大電流放電特性及び充放電サイクル特性を向上することができます。

【020.3】本発明に係る二次電池において、負極活性物質層の厚さを1.0~1.00μmにすることによって、負極活性物質層の電解液浸透性を向上することができるため、高温貯蔵時のガス発生量をさらに少なくすることができ、かつ大電流放電特性及び充放電サイクル特性をより向上することができる。

【020.4】本発明に係る二次電池において、非水電解液のリチウム塩の濃度を0.5mol/l以上にすることによって、非水電解液のイオン伝導率を向上すること

ができるため、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上することができる。

【020.5】本発明に係る二次電池において、負極としてリチウム・イオンを吸蔵・放出する炭素質物を含むものを用いる際、前記非水溶媒がエチレンカーボネートを更に含有することによって、負極の表面に保護膜を形成することができるため、負極と γ -ブチロラクトンとの反応を更に抑制することができ、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上することができる。この非水溶媒に、ビニレンカーボネート、プロピレンカーボネート、ジエチルカーボネート、メチルエチルカーボネート、トリフルオロプロピレン及び芳香族化合物から選ばれる少なくとも1種類からなる第3溶媒を更に含有させることによって、負極表面を保護膜で覆うことができるため、負極と γ -ブチロラクトンとの反応を大幅に低減することができ、大電流放電特性及びサイクル寿命をより一層向上することができる。

【020.6】本発明に係る二次電池において、前記セパレータが空気透過率が50.0秒/100cm²以下である多孔質シートを含むことによって、前述した γ -ブチロラクトンを特定量含有した非水電解液をセパレータに均一に含浸させることができる。その結果、セパレータのイオン伝導度を向上することができるため、大電流放電特性及びサイクル寿命をより向上させることができます。

【020.7】本発明に係る二次電池において、前記正極及び前記セパレータをこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化すると共に、前記負極及び前記セパレータをこれらの境界の少なくとも一部に存在する接着性を有する高分子により一体化することによって、充放電サイクルの進行に伴う内部インピーダンスの上昇を抑えることができるため、サイクル寿命をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【020.8】本発明に係る二次電池において、前記正極及び前記セパレータをこれらの中の内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化させると共に、前記負極及び前記セパレータをこれらの中の内部及び境界に点在する接着性を有する高分子により一体化させることによって、充放電サイクル初期の内部インピーダンスを低くすることができ、その値を充放電サイクルが進行しても維持することができるため、サイクル寿命をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【020.9】本発明に係る二次電池において、前記正極、前記負極及び前記セパレータを前記正極及び前記負極に含まれる結晶剤を熱硬化させることにより一体化させることによって、充放電サイクル初期の内部インピーダンスを低くすることができ、その値を充放電サイクルが進行しても維持することができるため、サイクル寿命をより向上することができる。

をより向上することができる。同時に、高温時のガス発生をより一層低減することができる。

【0210】また、本発明に係る非水電解液二次電池は、正極集電体、及び前記正極集電体の片面もしくは両面に担持される正極活性物質層を含む正極と、負極集電体、及び前記負極集電体の片面もしくは両面に担持され、リチウムイオンを吸蔵・放出する材料を含有する負極活性物質層を含む負極と、前記正極及び前記負極の間に配置されるセパレータとを備える電極群；前記電極群に含浸され、非水溶媒と、前記非水溶媒に溶解されるリチウム塩とを含む厚さが0.5mm以下のシートからなる外装材；を具備する。前記正極活性物質層の空隙率は、前記負極活性物質層の空隙率に比べて低い。前記正極活性物質層の厚さは10～100μmである。さらに、前記非水溶媒は、ヤープチロラクトンを非水溶媒全体の40wt%以上含有する。

【0211】このような二次電池によれば、ガス発生量を少なくすることができるため、樹脂層を含む厚さが0.5mm以下のシートからなる外装材が彫れるのを抑えられることがある。その結果、経済な外装材の使用が可能になり、そのうえ实用的な大電流放電特性及び充放電サイクル特性を維持することができるため、大電流放電特性に優れ、長寿命で、かつ重量エネルギー密度が高い非水電解液二次電池を実現することができる。

【0212】

【実施例】以下、本発明の好ましい実施例を詳細に説明する。

【0213】(実施例1)

<正極の作製>まず、リチウムコバルト酸化物(Li_xCoO₂; 但し、xは0.8～1である)粉末9.1重量%をアセチレンブラック3.5重量%、グラファイト3.5重量%及びエチレンプロピレンジエンモノマー粉末2重量%とトルエンを加えて共に混合し、1.0cm²当たり10個の割合で直径0.5mmの孔が存在する多孔質アルミニウム箔(厚さが15μm)からなる集電体の両面に塗布した後、フレスすることにより電極密度が3g/cm³で、正極層が集電体の両面に担持された構造の正極を作製した。

【0214】<負極の作製>炭素質材料として3,000℃で熱処理したメソフェースピッチ系炭素繊維(繊維径が8μm、平均織維長が20μm、平均面間隔(d002)が0.3360nm)の粉末を9.3重量%

と、結着剤としてポリフッ化ビニリデン(PVdF)7重量%とを混合し、これを1.0cm²当たり10個の割合で直径0.5mmの孔が存在する多孔質銅箔(厚さが15μm)からなる集電体に塗布し、乾燥し、フレスすることにより電極密度が1.3g/cm³で、負極層が集電体に担持された構造の負極を作製した。

【0215】<セパレータ>厚さが2.5μm、1.20

セ、1時間での熱収縮が20%で、多孔度が50%のポリエチレン製多孔質フィルムからなるセパレータを用意した。

【0216】<非水電解液の調製>四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF₄)をエチレンカーボネート(EC)とヤープチロラクトン(BL)の混合溶媒(混合体積比率2.5:7.5)に1.5モル/1溶解して非水電解液を調製した。

【0217】<電極群の作製>前記正極の集電体に帶状の正極リードを溶接し、前記負極の集電体に帶状の負極リードを溶接した後、前記正極及び前記負極をその間に前記セパレータを介して巻き状に捲回した後、偏平状に成形し、電極群を作製した。

【0218】アルミニウム箔の両面をポリプロピレンで覆った厚さ0.05mmのラミネートフィルムを袋状に成形し、これに前記電極群を前述した図3に示す様表面が袋の開口部から見えるように収納した。接着性を有する高分子であるポリフッ化ビニリデン(PVdF)を有機溶媒であるジメチルフルオルムアミド(G沸点が153°C)に0.3重量%溶解させた。得られた溶液を前記ラミネートフィルム内の電極群に電池容量1.00mAh当たりの量が0.2mlとなるように注入し、前記溶液を前記電極群の内部に浸透させると共に、前記電極群の表面全体に付着させた。

【0219】次いで、前記ラミネートフィルム内の電極群に80°Cで真空乾燥を1.2時間施すことにより前記有機溶媒を蒸発させ、正極、負極及びセパレータの空隙に接着性を有する高分子を保持させると共に、前記電極群の表面に多孔質な接着部を形成した。PVdFの增量は、電池容量1.00mAh当たり0.6mlであった。

【0220】前記ラミネートフィルム内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が4.7gとなるように注入し、前述した図1、2に示す構造を有し、厚さが3mm、幅が40mm、高さが70mmの薄型非水電解液二次電池を組み立てた。

【0221】この非水電解液二次電池に対し、初充電工程として以下の処置を施した。まず、40°Cの高温環境下に5h放置した後、その環境下で0.2C(120mA)で4.2Vまで定電流・定電圧充電を10時間行った。その後0.2Cで2.7Vまで放電し、さらに2サイクル目も1サイクル目と同様な条件で充電を行い非水電解液二次電池を製造した。

【0222】得られた非水溶媒二次電池の容量及び1kHzの内部インピーダンスを測定した。また大電流放電特性を調べるために室温(20°C)での2C放電時の容量維持率を測定した。また、充放電サイクル特性を調べるために0.5Cレートでの4.2V定電流・定電圧の3時間充電と1Cレートの2.7V放電のサイクルを繰り返し300サイクル後の容量維持率を測定した。また、4.2V充電後85°Cで1.20時間の高温貯蔵後

の影れを測定した。以上の実施例 1 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 1 に示す。

【0223】(実施例2～実施例7) 電解液の溶媒の組成を表 1 に示す如くえた以外は実施例 1 と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。各実施例の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 1 に示す。

【0224】(実施例8) 実施例 8 は外装材として厚さが 0.2mm のアルミニウム缶を使用し、接着性を有する高分子を添加せず、外寸を厚さ 3.2mm、幅 4.0mm、高さ 7.0mm とした以外は実施例 1 の薄型非水電解液二次電池と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。実施例 8 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 1 に示す。

【0225】(実施例9～実施例11) 実施例 1 と初充電時の温度を表 1 に示す如くえた以外は実施例 1 と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。各実施例の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池の特性を表 1 に示す。

【0226】(実施例12、13) 電解液の溶媒の組成を表 1 に示す如くえた以外は実施例 1 と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。各実施例の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 1 に示す。

【0227】(比較例1) 非水電解液として 100% BLi に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用いる以外実施例 1 と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 1 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0228】(比較例2) 非水電解液に BLi と E.C と MEC との混合溶媒 (体積比 50:25:25) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用いる以外、実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 2 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0229】(比較例3) 非水電解液に BLi と E.C (体積比 50:50) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用い、初充電時の温度と充電レートを変えた以外は実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 3 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0230】(比較例4) 非水電解液に BLi と MEC (体積比 25:75) に 1モル/1 の LiPF₆ を溶

解したものを用いる以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 4 の電池の

電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0231】(比較例5) 非水電解液に BLi と E.C (体積比 25:75) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶

解したものを用いる以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 5 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0232】(比較例6) 非水電解液に BLi と E.C (体積比 50:50) に 0.8モル/1 の LiPF₆ を溶解したものを用い、初充電時の温度を 25°C とした以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 6 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0233】(比較例7) 非水電解液に BLi と E.C (体積比 50:50) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用い、初充電時の温度を 25°C とした以外実施例 8 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 7 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0234】(比較例8) 非水電解液に BLi と E.C (体積比 9:9:1) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用い、初充電時の温度を 25°C とした以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 8 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0235】(比較例9) 非水電解液に BLi と E.C と MEC (体積比 50:25:25) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用いる以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 9 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0236】(比較例10) 非水電解液に BLi と E.C と MEC (体積比 50:25:25) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用いる以外実施例 1 と同様な薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 10 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0237】(比較例11) 非水電解液として BLi と PC と E.C (体積比 50:25:25) に 1.5モル/1 の LiBF₄ を溶解したものを用いる以外実施例 1 と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。比較例 11 の電池の電解液組成、初充電条件、及び電池特性を表 2 に示す。

【0238】

【表1】

	電解液組成	初充電条件 (温度/ 充電率)	容量 (Ah)	内部 インヒーダンス (m·Ω)	容量と内部インヒ ーダンスの比 (m·Ω Ah)	2 C放電時 容量保持率 (%)	300 サイクル後 容量保持率 (%)	85°C 貯蔵後 膨張率 (%)
実施例1	75%EC 25%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.60	80	48	85	90
実施例2	80%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.62	75	46.5	90	90
実施例3	85%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.63	70	44.1	80	85
実施例4	60%EC 40%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.57	90	51.3	70	80
実施例5	75%BL 10%DEC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.65	65	42.25	90	93
実施例6	75%BL 15%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.85	65	42.25	90	93
実施例7	75%BL 25%EC	LiPF4/ 0.8mol/l	40°C/0.2 C	0.00	80	48	80	80
実施例8	75%BL 25%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.60	85	51	85	90
実施例9	75%BL 25%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	30°C/0.2 C	0.50	100	50	60	80
実施例10	75%BL 25%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	60°C/0.2 C	0.62	75	46.6	85	85
実施例11	75%BL 25%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	80°C/0.2 C	0.45	100	45	50	70
実施例12	65%BL 45%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.57	90	51.3	85	82
実施例13	65%BL 35%EC	LiPF4/ 1.5mol/l	40°C/0.2 C	0.60	85	51	83	90

[0239]

[2]

	電解液組成	初充電条件 (温度／充電レート)	容量 (Ah)	内部 インピーダンス (mΩ)	容量と内部インピーダンスの比 (m·Ω Ah)	容量保持率 (%)	2 C放電時 容量維持率 (%)	300サイクル後 容量維持率 (%)	85℃ 耐酸性 耐熱性 (%)
比較例 1	100%EC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.4	300	120	10	10	10	1
比較例 2	60%EC 25%MEC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.4	150	60	30	30	50	5
比較例 3	50%EC 50%MEC 1.5mol/l	LiBF4/ 25℃/1C	0.4	300	120	40	40	40	3
比較例 4	25%EC 75%MEC 1.5mol/l	LiPF6/ 40℃/0.2C	0.6	80	48	20	20	85	50
比較例 5	25%EC 75%MEC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.3	500	150	10	10	20	20
比較例 6	50%EC 50%MEC 1.5mol/l	LiPF6/ 25℃/0.2C	0.3	400	120	30	30	20	100
比較例 7	50%BL 50%EC 1.5mol/l	LiBF4/ 25℃/0.2C	0.3	400	120	20	20	30	10
比較例 8	50%BL 1.5mol/l	LiBF4/ 25℃/0.2C	0.3	400	120	30	30	10	10
比較例 9	50%BL 25%EC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.4	150	60	50	50	60	100
比較例 10	50%BL 25%MEC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.4	150	60	60	60	60	100
比較例 11	50%BL 25%EC 1.5mol/l	LiBF4/ 40℃/0.2C	0.25	300	75	40	40	20	5

【0240】表1、表2から明らかなように、厚さが0.3mm以下の外装材と、5.0体積%より多く、95体積%以下のB.L.を含む非水溶媒を含有する非水電解液を備えた実施例1～13の二次電池は、高温貯蔵時の外装材が膨れるのを抑制することができ、2Cでの放電容量及び300サイクル後の容量維持率を向上できることがわかる。

【0241】これに対し、比較例1～3、11の二次電池は、高温貯蔵時の外装材の膨れを抑制できるものの、2Cでの放電容量及び300サイクル後の容量維持率が実施例1～13に比べて劣ることがわかる。また、比較例4～10の二次電池は、高温貯蔵時の外装材の膨れが

実施例1～13に比べて大きいことがわかる。なお、比較例1の二次電池に含まれる非水電解液は、前述した特開平11-97062号公報に開示された非水電解液に相当するものである。また、比較例11の二次電池に含まれる非水電解液は、前述した特開平4-14769号公報に開示された非水電解液に相当するものである。

【0242】(実施例1-4)外装材として厚さが0.3mmのアルミニウム缶を用い、電池寸法が実施例1と同様(厚さが3mm、幅が40mm、高さが70mm)になるように電極群の厚さを薄くすること以外は、前述した実施例1と同様にして津型非水電解液二次電池を製造した。得られた二次電池は、容量が0.4Ahであつ

た。

【0243】(実施例15) 非水電解液として、2.4体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤープチロラクトン(BL)及び1体積%のビニレンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/1溶解したもの用いること以外は、前述した実施例1と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0244】(実施例16) 非水電解液として、2.3体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤープチロラクトン(BL)及び2体積%のビニレンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/1溶解したもの用いること以外は、前述した実施例1と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0245】(実施例17) 非水電解液として、2.4.5体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤープチロラクトン(BL)及び0.5体積%のビニ

レンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/1溶解したもの用いること以外は、前述した実施例1と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0246】(実施例18) 非水電解液として、2.5体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.4体積%のヤープチロラクトン(BL)及び1体積%のトルエンからなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/1溶解したもの用いること以外は、前述した実施例1と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0247】得られた実施例15~18の二次電池について、前述した実施例1で説明したのと同様にして容量、内部インピーダンス、2C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定し、その結果を下記表3に示す。

【0248】

【表3】

	第3溶媒 の種類	第3溶媒 比率 (vol%)	容量 (Ah)	内部 インピー- ダンス (mΩ)	容量と内部 インピーダンスの積 (mΩ·Ah)	2C 放電容量 維持率 (%)	300サイ クル後 維持率 (%)	85°C 貯蔵後 膨れ (%)
実施例15	VC	1	0.62	75	46.5	90	94	4
実施例16	VC	2	0.62	75	46.5	90	95	4.5
実施例17	VC	0.5	0.61	78	47.58	88	92	3
実施例18	トルエン	1	0.62	75	46.5	85	88	3

【0249】表3から明らかなように、5.0体積%よりも多く、9.5体積%以下のBL、EC及びVCを含む非水電解液を備えた実施例15~17の二次電池と、5.0体積%よりも多く、9.5体積%以下のBL、EC及び芳香族化合物を含む非水電解液を備えた実施例18の二次電池は、実施例1の二次電池に比べて、300サイクル後の容量維持率が高いことがわかる。

【0250】(実施例19) セパレータとして、厚さが25μmで、120°C、1時間での熱収縮が20%で、空気透過率が90sec/100cm²で、かつ多孔度が50%のポリエチレン製多孔質フィルムを用いること以外は、前述した実施例1と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0251】(実施例20) セパレータの多孔質フィルムの空気透過率を58.0sec/100cm²にすること以外は、前述した実施例19と同様にして薄型非水電

解液二次電池を製造した。

【0252】(実施例21) セパレータの多孔質シートの空気透過率を4.00sec/100cm²にすること以外は、前述した実施例19と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0253】(実施例22) セパレータの多孔質シートの空気透過率を15.0sec/100cm²にすること以外は、前述した実施例19と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0254】得られた実施例19~22の二次電池について、前述した実施例1で説明したのと同様にして容量、内部インピーダンス、2C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定し、その結果を下記表4に示す。

【0255】

【表4】

	セパレータ 空気透過率 (sec/100cm ²)	容量 (Ah)	内部 インピーダンス (mΩ)	容量と内部 インピーダンスの積 (mΩ · Ah)	2C 放電容量 維持率 (%)	300サイ クル後 維持率 (%)	85℃ 貯蔵後 膨れ (%)
実施例19	90	0.61	70	42	90	95	3
実施例20	580	0.65	120	60	60	70	3
実施例21	400	0.58	100	55	60	75	3
実施例22	150	0.58	90	52.2	66	83	3

【0255】(実施例23)接着性を有する高分子を添加しないこと以外は、前述した実施例1で説明したのと同様にして電極群を作製した。得られた電極群を外装材である厚さが0.20mmのアルミニウム缶に収納した。次いで、80℃の高温真空雰囲気において前記外装材に電極群の厚さ方向に沿って1.0kPa/cm²の圧力をプレスを施すことにより、正極、負極及びセパレーターを前記正極及び負極に含まれる結合剤を熱硬化させて一体化した。

【0257】24.5体積%のエチレンカーボネート(E.C.)、7.5体積%のヤープチロラクトン(B.L.)及び0.5体積%のビニレンカーボネート(V.C.)からなる非水溶液に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF₄)を1.5モル/L溶解させ、非水电解液を調製した。前記アルミニウム缶内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が4.7gと同様となるように注入し、封口することにより厚さが3.2mm、幅が40mm、高さが70mmの薄型非水電解液二次電池を組み立てた。

【0258】(実施例24)接着性を有する高分子を添加しないこと以外は、前述した実施例1で説明したのと同様にして電極群を作製した。得られた電極群を外装材

である厚さが0.20mmのアルミニウム缶に収納した。次いで、80℃の高温真空雰囲気において前記外装材に電極群の厚さ方向に沿って1.0kPa/cm²の圧力をプレスを施すことにより、正極、負極及びセパレーターを前記正極及び負極に含まれる結合剤を熱硬化させて一体化した。

【0259】23体積%のエチレンカーボネート(E.C.)、7.5体積%のヤープチロラクトン(B.L.)及び2体積%のビニレンカーボネート(V.C.)からなる非水溶液に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF₄)を1.5モル/L溶解させ、非水電解液を調製した。前記アルミニウム缶内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が4.7gと同様となるように注入し、厚さが3.2mm、幅が40mm、高さが70mmの薄型非水電解液二次電池を組み立てた。

【0260】得られた実施例23～24の二次電池について、前述した実施例1で説明したのと同様にして容量、内部インピーダンス、2C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85℃で貯蔵後の膨れを測定した。その結果、実施例23の二次電池は、容量が6Ahで、2C放電時容量維持率が85%で、300サイクル後の容量維持率が90%で、85℃貯蔵後の膨れが3%であった。従って、50体積%より多く、95体積%以下のB.I.を含む非水溶液を用いると、電気自動車のような大型の電池の外装材として厚さが0.5mmのラミネートフィルムを使用で

【0261】

【表5】

	容量 (Ah)	内部インピーダンス (mΩ)	容量と内部インピーダンスの積 (mΩ · Ah)	2C放電 容量維持率 (%)	300サイクル後 維持率 (%)	85℃貯蔵後 膨れ (%)
実施例23	0.61	78	47.58	88	92	0.5
実施例24	0.62	75	46.5	90	95	0.7

【0262】表5から明らかのように、実施例23～24の二次電池は、高容量で、2C放電時及び300サイクル後の容量維持率が高く、かつ85℃で貯蔵した際の膨れを抑制できることがわかる。

【0263】(実施例25)外装材として、アルミニウム両面をポリプロピレンで覆った厚さ50.0μmのラミネートフィルムを用い、電池寸法を厚さが4mm、幅が100mm、高さが280mmにすること以外は、前述した実施例1と同様にして非水電解液二次電池を製造した。

【0264】得られた実施例25の二次電池について、前述した実施例1で説明したのと同様にして容量、2C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85℃で貯蔵後の膨れを測定した。その結果、実施例25の二次電池は、容量が6Ahで、2C放電時容量維持率が85%で、300サイクル後の容量維持率が90%で、85℃貯蔵後の膨れが3%であった。従って、50体積%より多く、95体積%以下のB.I.を含む非水溶液を用いると、電気自動車のような大型の電池の外装材として厚さが0.5mmのラミネートフィルムを使用で

きることを確認できた。

【0265】(実施例2.5)

<正極の作製>まず、リチウム コバルト酸化物 (Li_x CoO₂; 但し、xは0.9~1である) 粉末9.1重量%をアセチレンブラック2.5重量%、グラファイト3重量%及びポリフッ化ビニリデン (PVdF) 4重量%とN-メチルピロリドン (NMP) 溶液を加えて共に混合し、厚さが10μmのアルミニウム箔からなる集電体の両面に塗布した後、乾燥し、プレスすることにより、集電体の各面に密度が3.3g/cm³で、空隙率が3.4%で、厚さが4.8μmの正極活性物質層が担持された構造の正極を作製した。

【0266】<負極の作製>炭素質材料として30.00gで熱処理したメソフェースピッチ系炭素繊維 (碳素径が8μm、平均繊維長が20μm、平均面間隔

(d002) が0.3360nm) の粉末を9.3重量%と、接着剤としてポリフッ化ビニリデン (PVdF) 7重量%と、N-メチルピロリドン溶液を混合し、これを厚さが10μmの銅箔からなる集電体の両面に塗布し、乾燥し、プレスすることにより、集電体の各面に密度が1.3g/cm³で、空隙率が4.1%で、厚さが4.5μmの負極活性物質層が担持された構造の負極を作製した。

【0267】<セパレータ>厚さが20μm、多孔度が50%のポリエチレン製多孔質フィルムからなるセパレータを用意した。

【0268】<電極群の作製>前記正極及び前記負極をその間に前記セパレータを介して巻き状に捲回した後、偏平状に成形し、厚さが2.5mm、幅が30mm、高さが50mmの偏平型電極群を作製した。

【0269】<非水電解液の調製>四フッ化ホウ酸リチウム (LiBF₄) をエチレンカーボネート (EC) とヤープチロラクトン (BL) の混合溶媒 (混合体積比率25:75) に1.5モル/1溶解して非水電解液を調製した。

【0270】次いで、アルミ箔の両面をポリプロピレンで覆った厚さ100μmのラミネートフィルムを袋状に成形し、これに前記電極群を収納し、厚さが2.7mmになるように両面をホルダで挟んだ。接着性を有する高分子であるポリフッ化ビニリデン (PVdF) を有機溶媒であるジメチルフォルムアミド (沸点が15.3℃) に0.3重量%溶解させた。得られた溶液を前記ラミネー

トフィルム内の電極群に電池容量100mAh当たりの量が0.5mlとなるように注入し、前記溶液を前記電極群の内部に浸透させると共に、前記電極群の表面全体に付着させた。

【0271】次いで、前記ラミネートフィルム内の電極群に80°Cで真空乾燥を12時間施すことにより前記有機溶媒を蒸発させ、正極、負極及びセパレータの空隙に接着性を有する高分子を保持せると共に、前記電極群の表面に多孔質な接着部を形成した。

【0272】前記ラミネートフィルム内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が2mlとなるように注入し、厚さが3mm、幅が32mm、高さが5.5mmの薄型非水電解液二次電池を組み立てた。

【0273】この非水電解液二次電池に対し、初充電工程として以下の処置を施した。まず、40°Cの高温環境下に5h放置した後、その環境下で0.2C(1.20mA)で4.2Vまで定電流・定電圧充電を10時間行った。その後0.2Cで2.7Vまで放電し、さらに2サイクル目も1サイクル目と同様な条件で充電を行い非水電解液二次電池を調製した。

【0274】得られた非水溶媒二次電池の室温(20°C)での大電流放電特性を調べるために3C放電時の容量維持率を測定した。この際、0.2Cでの放電容量を基準容量とした。また、充放電サイクル特性を調べるために0.7Cレートでの4.2V定電流・定電圧の3時間充電と1Cレートの2.7V放電のサイクルを繰り返し、300サイクル後の容量維持率を測定した。また、4.2V充電後85°Cで120時間の高温貯蔵後の膨れを測定した。以上の実施例2.5の電池の初期容量、活性物質層厚さ、電解液の溶媒のヤープチロラクトンの含有比率、及び電池特性を表6に示す。

【0275】(実施例2.7~3.7, A, B及び比較例1.2~1.3) 正極活性物質層と負極活性物質層の片面の厚さ、及び電解液の溶媒のヤープチロラクトンの含有比率を表6に示す如くえた以外は実施例2.5と同様にして薄型非水電解液二次電池を得て電池評価を行った。各電池の初期容量、活性物質層厚さ、電解液の溶媒のヤープチロラクトンの含有比率、及び電池特性を表6に併記する。

【0276】

【表6】

	容量 (Ah)	正極活性質 片頭厚さ (μm)	負極活性質 片頭厚さ (μm)	B.L.含有比率 (体積%)	3C放電時 容量維持率 (%)	300サイクル 容量維持率 (%)	85°C貯蔵 疲れ (%)
実施例 26	0.32	48	45	15	98	90	3
実施例 27	0.35	60	56	75	92	80	3
実施例 28	0.38	39	36	75	98	93	3
実施例 29	0.25	24	23	75	99	94	3
実施例 30	0.12	10	9.5	75	98	88	2
実施例 31	0.30	48	45	60	90	80	4
実施例 32	0.31	48	45	70	95	82	3
実施例 33	0.33	48	45	90	97	92	2
実施例 34	0.31	48	45	85	88	80	1
実施例 35	0.28	48	45	60	80	80	5
実施例 36	0.38	60	63	75	90	82	3
実施例 37	0.38	60	80	75	80	75	3
実施例 A	0.35	87	90	75	50	50	3
実施例 B	0.05	8	8	75	80	85	2
比較例 12	0.30	105	108	90	20	30	8
比較例 13	0.10	8	8	30	40	60	6

【0277】表6から明らかなように、正極活性質層の厚さが1.0~10.0μmである正極と、厚さが0.3mm以下の外装材と、4.0~9.5体積%のB.L.を含む非水溶媒を含有する非水電解液を備えた実施例26~37、A、Bの二次電池は、高温貯蔵時に外装材が膨れるのを抑制することができ、初期容量、3Cでの放電容量及び300サイクル後の容量維持率を向上できることがわかる。

【0278】これに対し、比較例12の二次電池は、3Cでの放電容量及び300サイクル後の容量維持率が実施例26~37、A、Bに比べて劣ることがわかる。また、比較例13の二次電池は、3Cでの放電容量が実施例26~37、A、Bに比べて劣ることがわかる。

【0279】(実施例38) 非水電解液として、24.9体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤーブチロラクトン(BL)及び0.1体積%のビニレンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/L溶解したものを用いること以外は、前述した実施例26と同じにして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0280】(実施例39) 非水電解液として、24体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤーブチロラクトン(BL)及び1体積%のビニレンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/L溶解したものを用いること以外は、前述した実施例26と同じにして薄型非水電解液二次電池を製造した。

チウム(LiBF4)を1.5モル/L溶解したものを使うこと以外は、前述した実施例26と同じにして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0281】(実施例40) 非水電解液として、2.0体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.5体積%のヤーブチロラクトン(BL)及び5体積%のビニレンカーボネート(VC)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/L溶解したものを用いること以外は、前述した実施例26と同じにして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0282】(実施例41) 非水電解液として、2.5体積%のエチレンカーボネート(EC)、7.4体積%のヤーブチロラクトン(BL)及び1体積%のトルエンからなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/L溶解したものを用いること以外は、前述した実施例26と同じにして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0283】得られた実施例38~41の二次電池について、前述した実施例26で説明したのと同様にして容量、3C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定し、その結果を下記表7に示す。

【0284】
【表7】

	第3溶媒 の種類	第3溶媒 比率 (vol%)	容量 (Ah)	3C放電 容量維持率 (%)	300サイクル後 維持率 (%)	85°C貯蔵後 膨れ (%)
実施例38	VC	0.1	0.32	96	92	3
実施例39	VC	1	0.33	96	96	4
実施例40	VC	5	0.30	82	93	6
実施例41	トルエン	1	0.32	68	90	9

【0285】表7から明らかなように、40～95体積%のB-L、E-C及びV-Cを含む非水電解液を備えた実施例38～40の二次電池と、40～95体積%のB-L、E-C及び芳香族化合物を含む非水電解液を備えた実施例41の二次電池は、実施例26の二次電池に比べて、300サイクル後の容量維持率が高いことがわかる。

【0286】(実施例42) セパレータとして、厚さが25μmで、120°C、1時間での熱収縮が20%で、空気透過率が90s.e.c./100cm²で、かつ多孔度が50%のポリエチレン製多孔質フィルムを用いること以外は、前述した実施例26と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0287】(実施例43) セパレータの多孔質フィルムの空気透過率を580s.e.c./100cm²にすること以外は、前述した実施例42と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0288】(実施例44) セパレータの多孔質シートの空気透過率を400s.e.c./100cm²にすること以外は、前述した実施例42と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0289】(実施例45) セパレータの多孔質シートの空気透過率を150s.e.c./100cm²にすること以外は、前述した実施例42と同様にして薄型非水電解液二次電池を製造した。

【0290】得られた実施例42～45の二次電池について、前述した実施例26で説明したのと同様にして容量、3C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定し、その結果を下記表8に示す。

【0291】

【表8】

	セパレータ 空気透過率 (scc/100cm ²)	容量 (Ah)	3C放電 容量維持率 (%)	300サイクル後 維持率 (%)	85°C貯蔵後 膨れ (%)
実施例42	90	0.31	97.5	95	3
実施例43	580	0.25	80	70	2.8
実施例44	400	0.26	85	75	2.8
実施例45	150	0.28	95	88	3

【0292】(実施例46) 接着性を有する高分子を添加しないこと以外は、前述した実施例26で説明したのと同様にして電極群を作製した。得られた電極群を外装材である厚さが0.18mmのアルミニウム缶に収納した。次いで、80°Cの高温真空氛围気において前記外装材に電極群の厚さ方向に沿って10kg/cm²の圧力をプレスを施すことにより、正極、負極及びセパレータを前記正極及び負極に含まれる接着剤を熱硬化させて一体化した。

【0293】24.5体積%のエチレンカーボネート(E-C)、7.5体積%のヤープチロラクトン(B-L)及び0.5体積%のビニレンカーボネート(V-C)からなる非水溶液に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF4)を1.5モル/1溶解させ、非水電解液を調製した。前記

アルミニウム缶内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が4.7gとなるように注入し、封口することにより厚さが3mm、幅が32mm、高さが55mmの薄型非水電解液二次電池を組み立てた。

【0294】(実施例47) 接着性を有する高分子を添加しないこと以外は、前述した実施例26で説明したのと同様にして電極群を作製した。得られた電極群を外装材である厚さが0.25mmのアルミニウム缶に収納した。次いで、80°Cの高温真空氛围気において前記外装材に電極群の厚さ方向に沿って10kg/cm²の圧力をプレスを施すことにより、正極、負極及びセパレータを前記正極及び負極に含まれる接着剤を熱硬化させて一体化した。

【0295】24体積%のエチレンカーボネート(E-C)、75体積%のマーブチロラクトン(B-L)及び2体積%のビニレンカーボネート(V-C)からなる非水溶媒に四フッ化ホウ酸リチウム(LiBF₄)を1.5モル/1溶解させ、非水電解液を調製した。前記アルミニウム缶内の電極群に前記非水電解液を電池容量1Ah当たりの量が4.7gと同様となるように注入し、厚さが3mm、幅が32mm、高さが55mmの薄型非水電解

液二次電池を組み立てた。

【0296】得られた実施例45~47の二次電池について、前述した実施例26で説明したのと同様にして容量、3C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定し、その結果を下記表9に示す。

【0297】

【表9】

	容量 (Ah)	3C放電 容量維持率 (%)	300サイクル後 維持率 (%)	85°C貯蔵後 膨れ (%)
実施例48	0.32	96	95	0.5
実施例47	0.33	96	97	0.6

【0298】表9から明らかなように、実施例45~47の二次電池は、高容量で、3C放電時及び300サイクル後の容量維持率が高く、かつ85°Cで貯蔵した際の膨れを抑制できることがわかる。

【0299】(実施例48)外装材として、アルミニウムの両面をポリプロピレンで覆った厚さ5.00μmのラミネートフィルムを用い、電池寸法を厚さが4mm、幅が80mm、高さが22.0mmにすること以外は、前述した実施例26と同様にして非水電解液二次電池を製造した。

【0300】得られた実施例48の二次電池について、前述した実施例26で説明したのと同様にして容量、3C放電時の容量維持率、300サイクル後の容量維持率及び85°Cで貯蔵後の膨れを測定した。その結果、実施例48の二次電池は、容量が3.2Ahで、3C放電時容量維持率が95%で、300サイクル後の容量維持率が90%で、85°C貯蔵後の膨れが3%であった。従って、正極活性質層の厚さを1.0~1.00μmにし、かつ40~95体積%のD.L.を含む非水溶媒を用いると、電気自動車のような大型の電池の外装材として厚さが0.5mmのラミネートフィルムを使用できることを確認できた。

【0301】

(発明の効果)以上詳述したように、本発明によれば、高温で貯蔵した際の外装材の変形が抑制され、重量エネルギー密度、体積エネルギー密度、大電流放電特性及び充放電サイクル特性が向上された非水電解液二次電池を提供することができる。

【図3】図1の二次電池における正極、セバレータ及び負極の境界付近を示す模式図。

【図4】本発明に係わる第2の非水電解液二次電池における正極活性質層の厚さを説明するための断面図。

【図5】本発明に係わる第2の非水電解液二次電池の一例を示す断面図。

【図6】図5のB部を示す拡大断面図。

【図7】図5の二次電池における正極、セバレータ及び負極の境界付近を示す模式図。

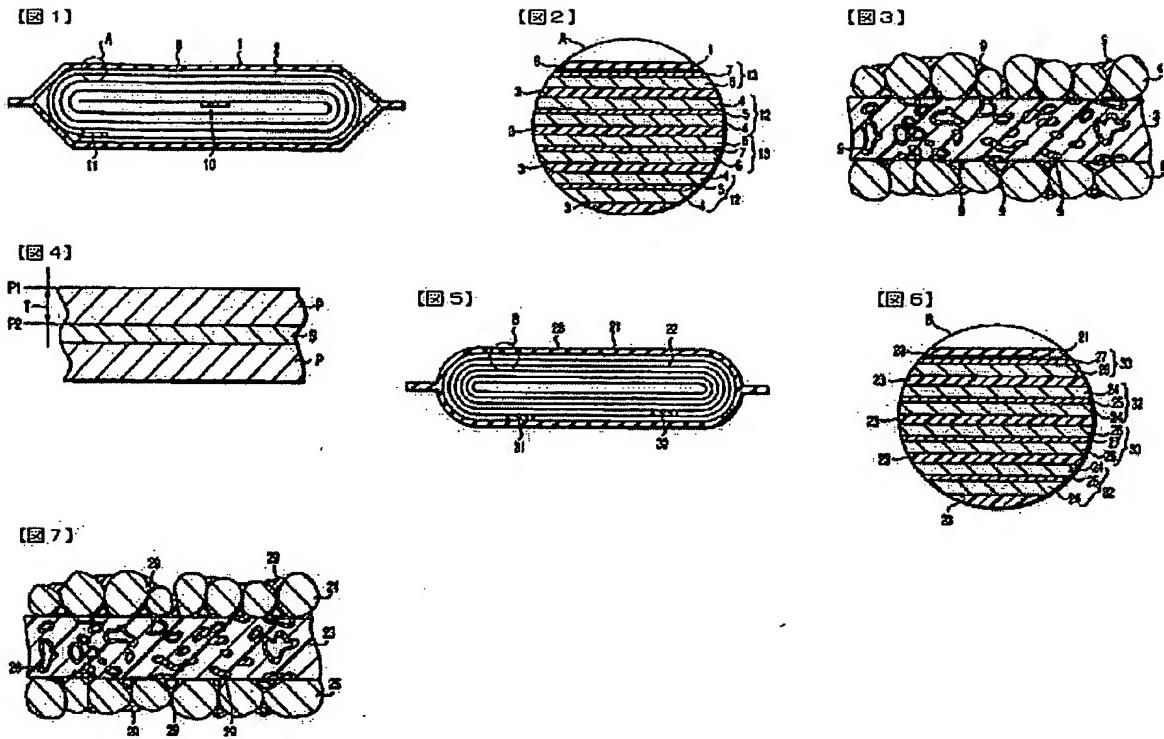
【符号の説明】

- 1…外装材、
- 2…電極群、
- 3…セバレータ、
- 4…正極層、
- 5…正極集電体、
- 6…負極層、
- 7…負極集電体、
- 8…接着層、
- 9…接着性を有する高分子、
- 1.2…正極、
- 1.3…負極、
- 2.1…外装材、
- 2.2…電極群、
- 2.3…セバレータ、
- 2.4…正極層、
- 2.5…正極集電体、
- 2.6…負極層、
- 2.7…負極集電体、
- 2.8…接着層、
- 2.9…接着性を有する高分子、
- 3.2…正極、
- 3.3…負極。

【図面の簡単な説明】

【図1】発明に係わる第1の非水電解液二次電池の一例を示す断面図。

【図2】図1のA部を示す拡大断面図。



フロントページの続き

(72)発明者 大崎 隆久
神奈川県川崎市幸区堀川町72番地 株式会
社東芝川崎事業所内
(72)発明者 植田 基
神奈川県川崎市幸区堀川町72番地 株式会
社東芝川崎事業所内

Fターム (参考)
SH014 AA04 EE08 HH01 HH06
SH021 EE01 HH00 HH09
SH029 AJ02 AJ03 AJ05 AK03 AL06
AL07 AM03 AM04 HJ00 HJ04
HJ07